### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



550 395 ] (1884) (1884) (1 1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884) (1884)

(43) 国際公開日 2004年10月21日(21.10.2004)

**PCT** 

### (10) 国際公開番号 WO 2004/089954 A1

(51) 国際特許分類7: A61K 31/407, A61P 31/04

C07D 477/14.

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2004/004978

(22) 国際出願日:

2004 年4 月6 日 (06.04.2004)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2003-104539 2003 年4 月8 日 (08.04.2003) 特願2003-125016 2003年4月30日(30.04.2003) Љ 特願2003-125738 2003年4月30日(30.04.2003) JP

(71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 住友製薬 株式会社 (SUMITOMO PHARMACEUTICALS CO., LTD.) [JP/JP]; 〒5418510 大阪府大阪市中央区道修町 2丁目2-8 Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 砂川 洵 (SUNA-GAWA, Makoto) [JP/JP]; 〒5540022 大阪府大阪市此花

区春日出中3丁目1-98 住友製薬株式会社内 Osaka (JP). 佐々木章 (SASAKI, Akira) [JP/JP]; 〒5540022 大阪府 大阪市此花区春日出中3丁目1-98 住友製薬株式会社 内 Osaka (JP). 堀 誠治 (HORI, Seiji) [JP/JP]; 〒5540022 大阪府大阪市此花区春日出中3丁目1-98 住友製薬株 式会社内 Osaka (JP).

(74) 代理人: 五十部 穣 (ISOBE, Yutaka); 〒5540022 大阪 府大阪市此花区春日出中3丁目1-98 住友製薬株式会 社 知的財産部内 Osaka (JP).

(81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が 可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が 可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL,

/続葉有1

(54) Title: NOVEL CARBAPENEM COMPOUNDS

(54) 発明の名称: 新規なカルパペネム化合物

$$R^1$$
 $CO_2R$ 
 $CO_2R$ 

(57) Abstract: Carbapenem compounds represented by the general formula [1] or pharmaceutically acceptable salts thereof: [1] wherein R1 is C1.3 alkyl or hydroxylated C1.3 alkyl; R is hydrogen or a group which is hydrolyzed in vivo into a carboxyl group; and G is a group represented by one of the general formulae [G1], [G2] and [G3].

SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

#### 添付公開書類:

#### 一 国際調査報告書

### (57) 要約:

### 式1

$$R^1$$
 $CO_2R$ 
 $[1]$ 

(式中、 $R^1$ は $C_1$   $-C_3$  アルキルまたは水酸基により置換された $C_1$   $-C_3$  アルキルを表す。Rは水素原子または生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を表す。Gは、G1、G2、G3のいずれかを表す。G

で表されるカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

### 明細書

# 新規なカルバペネム化合物

### 技術分野

5

本発明は、新規なカルバペネム化合物に関する。詳細には、母核である7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの3位に、置換フェニルが直接置換したカルバペネム化合物に関する。更には、これらを有効成分として含有する抗菌剤に関する。背景技術

これまで開発・上市されてきたカルバペネム化合物は、消化管からの吸収性が乏し く、そのため、臨床上はいずれも注射剤として主に静脈注射での使用が行われている にすぎなかった。しかし、臨床の場においては、患者の事情や治療目的等の点で、薬 10 剤投与に関して、いくつかの投与経路を選択できることが望ましい。特に、経口抗菌 剤は、注射剤と比較し患者への投与が容易で簡便であることもあり、患者の在宅治療 と言う点で、より利便性が高く、臨床上の有用性は極めて高いものがある。とりわけ 近年分離頻度の増加が見られ臨床上の大きな問題となっているペニシリン耐性肺炎球 菌(PRSP)や $\beta$ ーラクタメース非産生性アンピシリン耐性インフルエンザ菌(B15 LNAR)などペニシリン結合蛋白(PBP)変異にともない既存 $\beta$ ーラクタム剤に幅 広く耐性を獲得したインフルエンザ菌に対して優れた抗菌活性を有し、安全性に優れ、 かつ経口投与が可能なカルバペネム化合物の開発が臨床上も強く望まれていたが、現 在までに上市されたものは皆無である。従来、経口投与が可能なカルバペネム化合物 として研究・開発されたものとしては、例えば三環性カルバペネム化合物が開示され 20 ている(例えば、W092/03437)。この化合物は炭素-炭素結合を介して縮環した側鎖 部分をその構造的な特徴とし、経口吸収性を向上させるためにプロドラッグ化してい るが、臨床の場での安全性などについてはいまだ不明である。それ以外には、例えば 種々の1β-メチルカルバペネム化合物が知られている (例えば、W092/03437、特開平 2-49783、特開平8-53453、W098/34936、W099/57121、特開平4-279588、特開平2-223587、 25 およびAntimicrobial Agents and Chemotherapy、Mar.1999、p460-464)。 これらはい ずれも、化学的安定性ならびに生体内安定性の向上に寄与するとされる $1\beta$ -メチル基 ならびにスルフィド結合を介した側鎖部分を有することを構造的特徴とし、経口吸収 性を向上させるためにプロドラッグ化している。とりわけ特開平2-49783ならびに特 開平8-53453に記載された化合物については臨床試験が行われているが、安全性など 30

についてはいまだ不明である。

一方で、側鎖構造として炭素-炭素結合を介したアリール環を有するカルバペネム 化合物は1980年代から知られている(例えば、米国特許US4543257、米国特許US4775669、 米国特許US5258509、W002/053566、Tetrahedron、1983年、第39巻、p2531-2549、Journal of Medicinal Chemistry、1987年、第30巻、p871-880、欧州特許EP538001、欧州特許 5 EP538016)。例えば、米国特許US4543257には母核である7-オキソ-1-アザビシクロ [3.2.0] ヘプト-2-エンの3位に、パラ-メトキシフェニル基が直接置換したカルバペ ネム化合物をはじめ多様な誘導体が、またJournal of Medicinal Chemistry、1987年、 第30巻、p871-880には母核である7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの3 位に、パラ-ヒドロキシフェニル基が直接置換したカルバペネム誘導体などが開示さ 10 れている。同様な化合物については、他にも多数の報告例があるものの、いずれも注 射剤としての研究・開発が展開されているにとどまり、経口剤としての応用はなされ ていない。最近になり、母核である7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン の3位側鎖として置換カルバモイル基が直結したベンゼン環などを有するカルバペネ ム誘導体(例えば、W002/053566)、母核である7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプ 15 ト-2-エンの3位側鎖として置換カルバモイル基などがスペーサーを介して結合した ベンゼン環などを有するカルバペネム誘導体(例えば、W003/040146)あるいは母核 である7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エンの3位側鎖として置換された ピリジン環などを有するカルバペネム誘導体(例えば、W003/089431)が開示され経 口剤としての応用の可能性も示されたが、本発明に含まれる置換様式を持つカルバペ 20 ネム誘導体は新規であり、その経口剤としての応用についても知られていない。

# 発明の開示

25

本発明は広範囲のグラム陽性菌およびグラム陰性菌、特に近年分離頻度の増加が見られ臨床上の大きな問題となっているペニシリン耐性肺炎球菌(PRSP)や $\beta$ -ラクタメース非産生性アンピシリン耐性インフルエンザ菌(BLNAR) などペニシリン結合蛋白(PBP)変異にともない既存 $\beta$ -ラクタム剤に幅広く耐性を獲得したインフルエンザ菌に対して優れた抗菌活性を有すると共に経口吸収性の高いカルバペネム薬剤を提供することを目的とする。

本発明者らは種々の検討を行った結果、カルバペネム化合物の母核である7-オキソ 30 -1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの3位に直接置換フェニルが導入された化合

15

物が高い抗菌活性を示し、広範囲のグラム陽性菌およびグラム陰性菌、特に近年分離 頻度の増加が見られ臨床上の大きな問題となっているペニシリン耐性肺炎球菌 (PR SP)や $\beta$ -ラクタメース非産生性アンピシリン耐性インフルエンザ菌 (BLNAR) などペニシリン結合蛋白 (PBP)変異にともない既存 $\beta$ -ラクタム剤に幅広く耐性を 獲得したインフルエンザ菌に対して優れた抗菌活性を有することを見出した。また、 2位のカルボキシル基に生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を導入 した化合物が、経口投与において消化管からの吸収性に優れ、生体内で2位脱エステ ル体となり強力な抗菌活性を示すことを見出し、また、腎デヒドロペプチダーゼに対 しても優れた耐性を有することを見出し、本発明を完成させるに到った。

10 すなわち本発明の要旨は以下のとおりである。

### (1) 一般式[1]

$$R^1$$
 $O$ 
 $CO_2R$ 
[1]

[式中、 $R^1$ は $C_1$   $-C_3$  アルキルまたは水酸基により置換された $C_1$   $-C_3$  アルキルを表す。R は水素原子または生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を表す。

### Gは一般式G1:

#### 一般式G2:

20 (式中、 $Y^1$ は $C_1$  一 $C_4$  アルキル、 $C_2$  一 $C_4$  アルコキシ、- ( $CH_2$  )  $CH_3$  (式中、 $CH_3$  で表す)、-O- ( $CH_3$  )  $CH_3$  で表す)、-O- ( $CH_3$  )  $CH_3$  であって

3 (式中、maは前記と同じ意味を表し、mbは0~3を表す)、トリフルオロメトキシ、ハロゲン原子、シアノもしくは-SO2NR2R3 (式中、R2 およびR3 はそれぞれ独立して水素原子、置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールアルキルを表すか、または、R2およびR3が一緒になって窒素原子と共に置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環を形成することもできる。)

あるいは一般式G3:

5

$$\begin{array}{c|c}
H & H \\
A & R^0 \\
\downarrow^{1/2} & [G3]
\end{array}$$

10 (式中、Aはー( $CH_2$ ) $_r$  - (式中、 $_r$  は $_1$  ~  $_3$  を表す)、 $_r$  ( $_2$  ) $_s$  ~  $_8$  ~  $_9$  ( $_2$  ) $_t$  - (式中、 $_8$  および  $_t$  はそれぞれ独立して $_8$  ~  $_9$  を表す)、 $_8$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ( $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ) $_9$  个  $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ) $_1$  ~  $_9$  ) $_9$  个  $_9$  个  $_9$  个  $_9$  个  $_9$  ) $_9$  个  $_9$  个  $_9$  个  $_9$  个  $_9$  ) $_9$  个  $_9$ 

R<sup>0</sup>は水素原子または式[2]:

(式中、R<sup>2a</sup> およびR<sup>3a</sup> はそれぞれ独立して(i)水素原子、(ii)置換されていてもよいC<sub>1</sub> —C<sub>6</sub> アルキル、(iii)置換されていてもよいC<sub>3</sub> —C<sub>7</sub> シクロアルキル、(iv)置換されていてもよいアリール、(v)置換されていてもよいヘテロアリール、(vi)置換されていてもよいアラルキル、(vii)置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、もしくは(viii)置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環を表すか、またはR<sup>2a</sup> およびR<sup>3a</sup> が一緒になって窒素原子と共に置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環を形成することもできる。) を表すほか、

25 下記式[3]:

20

(式中、mは0または1を表し、 $R^{3}$  は水素原子、置換されていてもよい $C_1$  — $C_6$  アルキル、置換されていてもよい $C_3$  — $C_7$  シクロアルキル、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、または置換されていてもよい 3 ないし 7 員のヘテロ環を表すが、m=1 の場合に限って  $R^{3}$  はさらに加えて、生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を表すこともできる。ただし、t=0 でかつm=1 の場合には  $R^{3}$  は水素原子以外の基を表す。)を表す。

 $Y^2$ は $C_1$   $-C_4$  Pルキル、 $C_1$   $-C_4$  Pルコキシ、ハロゲン原子、シアノもしくは $-NR^4$   $R^5$  を表す。 $R^4$  と $R^6$  はそれぞれ独立して(i)水素原子、(ii)アミノ基の保護基、(iii)置換されていてもよい $C_1$   $-C_6$  Pルキル、(iv)置換されていてもよい $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル、(v)ホルミル、(vi)  $C_2$   $-C_7$  Pルキルカルボニル、(vii)置換されていてもよいアリール、(viii)置換されていてもよいアリール、(ix)置換されていてもよいアラルキル、(x)置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、もしくは(xi)置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環を表すか、または、 $R^4$  と $R^6$  は窒素原子と一緒になってピロリジン、ピペリジンまたはアゼパンを形成してもよい。)]で表されるカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

# (2) GがG1である一般式 [1-a]:

[式中、R<sup>1</sup>お よ び Rは上記1における意味と同義である。] で表される上記1記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

(3) G1が4-メトキシフェニルである一般式 [1-b]:

6

$$R^1$$
  $H$   $H$   $OMe$   $CO_2R$   $H$   $H$   $[1-b]$ 

[式中、R<sup>1</sup>およびRは上記1における意味と同義である。]で表される上記2記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

# (4) GがG2である一般式[1-c]:

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & & & \\
\hline
0 & & & \\
\hline
CO_2R & & \\
\end{array}$$
[1-c]

[式中、R¹、RおよびY¹は上記1における意味と同義である。] で表される上記1 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

# (5) GがG3である一般式 [1-d]:

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & H & H \\
\hline
0 & CO_2R & Y^2 & [1-d]
\end{array}$$

10 [式中、R'、R、A、R<sup>0</sup>およびY<sup>2</sup>は上記1における意味と同義である。] で表される上記1記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

(6) 生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基が、式[4]:

$$\begin{array}{ccc}
\leftarrow CH_2OC - (O)_n - R^7 \\
R^6 & O & [4]
\end{array}$$

[式中、 $R^6$ は水素原子または $C_1$ - $C_6$ アルキルを表す。 $R^7$ は置換されていてもよい $C_1$ - $C_{10}$  アルキル、置換されていてもよい $C_3$ - $C_{10}$ シクロアルキルを表す。nは0または1を表す。nで表される上記  $1\sim 5$  記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容

される塩。

5

20

- (7) Rが、式[4]で表される上記1~5記載のカルバペネム化合物またはその 医薬品として許容される塩。
- (8) R<sup>1</sup> が1-ヒドロキシエチルである上記1~7いずれか記載のカルバペネム 化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - (9) Rがピバロイルオキシメチル、アセチルオキシメチル、アセチルオキシ-1-エチル、イソプロピルオキシカルボニルオキシ-1-エチルあるいはシクロヘキシルオキシカルボニルオキシ-1-エチルである上記 1~5 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 10 (10) Rがピパロイルオキシメチルである上記1~5記載のカルバペネム化合物 またはその医薬品として許容される塩。
  - (11) Rがフタリジルあるいは(5-メチルー2-オキソー1, 3-ジオキソールー4-イル)メチルである上記 $1\sim 5$ 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 15 (12) Rが水素原子である上記1~5記載のカルバペネム化合物またはその医薬 品として許容される塩。
  - (13)  $Y^1$ が $C_2$   $-C_4$  Pルコキシ、-( $CH_2$ ) $_{ma}$  -O-C $H_3$  (式中、maは 1~3を表す)もしくは-O-( $CH_2$ ) $_{ma}$  -O-( $CH_2$ ) $_{mb}$  -C $H_3$  (式中、maおよびm b は前記と同じ意味を表す)である上記 4 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - (14)  $Y^1$ が $C_1$   $-C_4$  アルキル、トリフルオロメトキシ、ハロゲン原子もしくはシアノである上記4記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- (15)  $Y^1$ が $-SO_2$  NR $^2$  R $^3$  (式中、R $^2$  およびR $^3$  は前記と同じ意味を表 す)である上記 4 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。 (16)  $Y^1$ がエトキシ、 $-CH_2$   $-O-CH_3$ 、 $-(CH_2)_2$   $-O-CH_3$  あるいは $-O-(CH_2)_2$   $-O-CH_3$  である上記 4 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- (17) ベンゼン環上でY<sup>1</sup>が7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの 30 結合位置に対しメタ位もしくはパラ位で置換された、上記4、13、14、15、1

6記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

- (18) ベンゼン環上で $Y^1$ が7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの 結合位置に対しパラ位で置換された、上記4、13、14、15、16 記載のカルバ ペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 5 (19) R<sup>0</sup>が式 [2]:

$$\begin{array}{ccc}
O & R^{2a} \\
CN & R^{3a}
\end{array}$$
 [2]

[式中、R<sup>2</sup> およびR<sup>3</sup> は前記と同じ意味を表す]である上記5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

(20) R<sup>0</sup>が式 [3]:

[式中、mおよびR³bは前記と同じ意味を表す]である上記5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

- (21) Y $^2$ が $C_1$   $-C_4$  アルキルである上記 5 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 15 (22)  $Y^2$ が $C_1$   $-C_4$  アルコキシである上記 5 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - (23) Y<sup>2</sup>がハロゲン原子もしくはシアノである上記5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- (24)  $Y^2$ が $-NR^4R^5$ ( $R^4$  および $R^5$  は前記と同じ意味を表す)である上 20 記5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - (25) 上記1~上記24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩を有効成分とする医薬。
  - (26) 上記1~上記24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩を有効成分とする抗菌剤。
- 25 (27) 上記1〜上記24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品と

して許容される塩を有効成分とする経口医薬。

(28) 上記1~上記24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩を有効成分とする経口医薬。

# 発明を実施するための最良の形態

 $R^1$ における「 $C_1$   $-C_3$  Pルキル」としては、例えばメチル、エチル、n -  $D^2$  ピル、イソプロピル等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 1  $\sim$  3 のものが挙げられる。好適なものとしてはエチルあるいはイソプロピルが挙げられる。

 $R^1$ における「水酸基により置換された $C_1$  — $C_3$  アルキル」としては例えばヒドロキシメチル、1 —ヒドロキシエチル、2 —ヒドロキシエチル、1 —ヒドロキシー1 —メチルエチル、1 —ヒドロキシプロピル等の炭素数 1 ~ 3 のものが挙げられる。好適なものとしては1 —ヒドロキシエチル、2 —ヒドロキシエチルあるいは1 —ヒドロキシエチルが挙げられる。特に好適なものとしては1 —ヒドロキシエチルが挙げられる。

 $Y^1$ における「 $C_1$   $-C_4$  Pルキル」としては、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、tert-ブチルが挙げられる。好適なものとしては例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピルが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルあるいはエチルが挙げられる。

 $Y^1$ における「 $C_2$   $-C_4$  Pルコキシ」としては、例えばエトキシ、n-プロポキシ、イソプロポキシ、n-ブトキシ、イソブトキシ、sec-ブトキシ、tert-ブトキシが挙げられる。好適なものとしては例えばエトキシ、n-プロポキシ、イソプロポキシが挙げられる。特に好適なものとしてはエトキシが挙げられる。

Y¹における「ハロゲン原子」としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子及びヨウ素原子が挙げられ、好適なものとしては、フッ素原子、塩素原子が挙げられる。特に好適なものとしては、フッ素原子が挙げられる。

25 Y¹が-SO2 NR2 R3 (式中、R2 およびR3 はそれぞれ独立して水素原子、 置換されていてもよい低級アルキル、置換されていてもよいもしくは、環内にヘテロ 原子を含んでいてもよいアリール、置換されていてもよいもしくは、環内にヘテロ原 子を含んでいてもよいアラルキルを表すか、または、R2 およびR3 が一緒になって 窒素原子と共に置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環を形成することもでき

30 る)である場合の「低級アルキル」としては、例えばメチル、エチル、nープロピル、

20

25

30

イソプロピル、nーブチル、イソプチル、tertープチルが挙げられる。好適なものとしては例えばメチル、エチル、nープロピル、イソプロピルが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルあるいはエチルが挙げられる。

「置換されていてもよいアリール」の「アリール」としては例えば、フェニル、ナフチルが挙げられる。特に好適なものとしてはフェニルが挙げられる。

「置換されていてもよいヘテロアリール」の「ヘテロアリール」としては例えば、 ピリジル、ピリミジル、ピリダジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミ ダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、トリア ゾリル、インドリル、ベンゾチアゾリル、キナゾリル、イソキナゾリル等の窒素原子、

10 酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳香環が挙げられる。好適なものとしてはピリジル、ピリミジル、ピリダジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリルあるいはトリアゾリルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリルあるいはチアゾリルが挙げられる。

「置換されていてもよいアラルキル」の「アラルキル」としては例えば、ベンジル、フェニルエチル、ナフチルメチルが挙げられ、好ましくはベンジル、フェニルエチルが挙げられる。

「置換されていてもよいへテロアリールアルキル」の「ヘテロアリールアルキル」としては例えば、ピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、ピラジルメチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメチル、トリアゾリルメチル、インドリルメチル、ベンゾチアゾリルメチル、キナゾリルメチル、イソキナゾリルメチル、ピリジルエチル、ピリジルエチル、ピリダジルエチル、ピラジルエチル、ピリジルプロピル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳香環と炭素数1~3のアルキレン鎖との組み合わせから成るものが挙げられる。好適なものとしてはピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメチル、オーカーのははトリア

ゾリルメチルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジルメチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イ ソオキサゾリルメチルあるいはチアゾリルメチルが挙げられる。

R<sup>2</sup> およびR<sup>3</sup> が一緒になって窒素原子と共に形成する「3ないし7員のヘテロ環」としては、例えばアジリジン、アゼチジン、ピロリジン、ジヒドロピロール、ピペリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリン、チオモルホリン、アゼパン、テトラヒドロアゼピン、テトラヒドロジアゼピン、ヘキサヒドロジアゼピン等の1または2個の窒素原子、0または1個の硫黄原子および0または1個の酸素原子を有する飽和または不飽和の3ないし7員のヘテロ環が挙げられる。好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリンあるいはチオモルホリンが挙げられる。特に好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、チアゾリン、チアゾリジンあるいはモルホリンが挙げられる。

5

10

25

30

 $R^2$  および $R^3$  における置換基としては、例えば水酸基、 $C_1$   $-C_6$  アルキルオキシ、 $C_1$   $-C_6$  アルキルチオ、 $C_2$   $-C_7$  アルキルカルボニル、 $C_2$   $-C_7$  アルキルカルボニル、 $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル、カルボキシ、 $C_2$   $-C_7$  アルキルオキシカルボニル、 $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル、カルボキシル、ハロゲン原子、シアノ、一級アミノ、二級アミノもしくは三級アミノ等が挙げられる。これらの置換基は適当な保護基により保護されていてもよい。置換位置は化学的に可能な位置であれば制限はなく、一箇所あるいは複数箇所の置換が可能である。

「 $C_1$ — $C_6$  アルキルオキシ」としては、例えばメトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、イソプロポキシ、n-ブトキシ、イソブトキシ、tert-ブトキシ、n-ペンチルオキシ、n-ヘキシルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 1~6のものが挙げられる。好適なものとしてはメトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、イソプロポキシ等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 1~3のものが挙げられる。特に好適なものとしてはメトキシあるいはエトキシが挙げられる。

「 $C_1$  一 $C_6$  アルキルチオ」としては、例えばメチルチオ、エチルチオ、n ープロピルチオ、イソプロピルチオ、n ーブチルチオ、イソブチルチオ、tert ープチルチオ、n ーペンチルチオ、n ーヘキシルチオ等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 1 ~ 6 のものが挙げられる。好適なものとしてはメチルチオ、エチルチオ、n ープロピルチオ、

イソプロピルチオ等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数1~3のものが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルチオあるいはエチルチオが挙げられる。

10 「C<sub>2</sub> — C<sub>7</sub> アルキルカルボニルオキシ」としては、例えばアセチルオキシ、プロピオニルオキシ、n — プロピルカルボニルオキシ、イソプロピルカルボニルオキシ、n — プチルカルボニルオキシ、イソブチルカルボニルオキシ、tert — ブチルカルボニルオキシ、n — ペンチルカルボニルオキシ、n — ペキシルカルボニルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状のC<sub>2</sub> — C<sub>7</sub> アルキルカルボニルオキシが挙げられる。好適なものとしてはアセチルオキシ、プロピオニルオキシ、n — プロピルカルボニルオキシ、イソプロピルカルボニルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 2 ~ 4 のものが挙げられる。特に好適なものとしてはアセチルオキシあるいはプロピオニルオキシが挙げられる。

「C<sub>2</sub> — C<sub>7</sub> アルキルオキシカルボニル」としては、例えばメトキシカルボニル、20 エトキシカルボニル、nープロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、nープトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、tertーブトキシカルボニル、nーペンチルオキシカルボニル、nーヘキシルオキシカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状のC<sub>2</sub> — C<sub>7</sub> アルキルオキシカルボニルが挙げられる。好適なものとしてはメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、nープロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、ボニル等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 2~4 のものが挙げられる。特に好適なものとしてはメトキシカルボニルあるいはエトキシカルボニルが挙げられる。

「 $C_3$  — $C_7$  シクロアルキル」としては、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル等の炭素数  $3\sim7$  のものが挙げられる。

30 「ハロゲン原子」としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子及びヨウ素原子が挙

15

20

25

30

げられ、好適なものとしては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子が挙げられる。

R<sup>2</sup> およびR<sup>3</sup> において好適なものとしては水素原子、置換されていてもよいC<sub>1</sub> —C<sub>6</sub> アルキル、置換されていてもよい、もしくは環内にヘテロ原子を含んでいてもよいアリール、置換されていてもよい、もしくは環内にヘテロ原子を含んでいてもよいアラルキルが挙げられる。特に好適なものとしては水素原子、置換されていてもよいメチル、置換されていてもよいエチル、環内にヘテロ原子を含んでいてもよいアリール、環内にヘテロ原子を含んでいてもよいアラルキルが挙げられる。

 $Y^1$ におけるmaは $1\sim3$ を表すが、好ましくは1、2を表す。 $Y^1$ におけるmbは $0\sim3$ を表すが、好ましくは0、1を表す。

 $Y^2$ における「 $C_1 - C_4$  アルキル」としては、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、tert-ブチルが挙げられる。好適なものとしては例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピルが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルあるいはエチルが挙げられる。

 $Y^2$ における「 $C_1 - C_4$  アルコキシ」としては、例えばメトキシ、エトキシ、n -プロポキシ、イソプロポキシ、n -プトキシ、f - アルコキシ、f - アルコ・f - アルコ・f

 $Y^2$ における「ハロゲン原子」としては例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子及びヨウ素原子が挙げられ、好適なものとしては、フッ素原子、塩素原子が挙げられる。さらに、 $Y^2$ が-NR $^4$ R $^5$ を表す場合のR $^4$ とR $^5$ における定義は以下のとおりである。アミノ基の保護基としては、通常用いられる各種の保護基が可能であるが、好適には例えば、 $tert-プトキシカルボニル等のC_2-C_7$ アルコキシカルボニル、例えば2-ヨウ化エトキシカルボニル、2,2,2-トリクロロエトキシカルボニル等の炭素数  $1\sim 5$  のハロゲノアルコキシカルボニル、例えばアリルオキシカルボニル等の置換または無置換の $C_2-C_7$  アルケニルオキシカルボニル、例えばベンジルオキシカルボニル、p-メトキシベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル。

15

30

する各種保護基を用いることも可能であって、好適には例えば、(5-メチル-1,3-ジオキソレン-2-オン-4-イル)メトキシカルボニル等が挙げられる。

「置換されていてもよい $C_1$   $-C_6$   $アルキル」の「<math>C_1$   $-C_6$  アルキル」としては、例えばメチル、エチル、<math>n - プロピル、イソプロピル、n - ブチル、イソブチル、t ert - ブチル、n - ペンチル、n - ペンチル、n - ペンチル、n - ペンチル、n - ペンチル、n - ペンチル、n - の ものが挙げられる。好適なものとしては例えばメチル、エチル、n - プロピル、イソプロピル等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数 1  $\sim$  3 のものが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルあるいはエチルが挙げられる。

「置換されていてもよい $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル」の「 $C_3$   $-C_7$  シクロアルキ 10 ル」としては、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロペキ シル、シクロペプチル等の炭素数  $3\sim7$  のものが挙げられる。

「C₂—C₁アルキルカルボニル」としては、例えばアセチル、プロピオニル、nープロピルカルボニル、イソプロピルカルボニル、nープチルカルボニル、イソブチルカルボニル、tertーブチルカルボニル、nーペンチルカルボニル、nーペキシルカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状のものが挙げられる。好適なものとしてはアセチルあるいはプロピオニルが挙げられる。

「置換されていてもよいアリール」の「アリール」としてはとしては例えば、フェニル、ナフチルが挙げられる。特に好適なものとしてはフェニルが挙げられる。

「置換されていてもよいヘテロアリール」の「ヘテロアリール」としては例えば、20 ピリジル、ピリミジル、ピリダジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、トリアゾリル、インドリル、ベンゾチアゾリル、キナゾリル、イソキナゾリル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳香環が挙げられる。好適なものとしてはピリジル、ピリミジル、ピリダジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリルあるいはトリアゾリルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、イソオキサゾリル、イソオキサゾリルが半げられる。

「置換されていてもよいアラルキル」の「アラルキル」としては例えば、ベンジル、フェニルエチル、ナフチルメチルが挙げられ、好ましくはベンジル、フェニルエチル

が挙げられる。

20

25

30

「置換されていてもよいヘテロアリールアルキル」の「ヘテロアリールアルキル」 としては例えば、ピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、チエニル メチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、 イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメチル、トリアゾリル 5 メチル、インドリルメチル、ベンゾチアゾリルメチル、キナゾリルメチル、イソキナ ゾリルメチル、ピリジルエチル、ピリミジルエチル、ピリダジルエチル、ピラジルエ チル、ピリジルプロピル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個の ヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳香環と炭素数1~3 のアルキレン鎖との組み合わせから成るものが挙げられる。好適なものとしてはピリ 10 ジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、ピラジルメチル、チエニルメチ ル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イ ソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメチルあるいはトリアゾ リルメチルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジルメチル、ピラジルメチル、 チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリ 15 ルメチル、イソオキサゾリルメチルあるいはチアゾリルメチルが挙げられる。

R<sup>4</sup> とR<sup>5</sup> における「3ないし7員のヘテロ環」としては、例えばアジリジン、アゼチジン、ピロリジン、ジヒドロピロール、ピペリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリン、チオモルホリン、アゼパン、テトラヒドロアゼピン、テトラヒドロジアゼピン、ヘキサヒドロジアゼピン等の1または2個の窒素原子、0または1個の硫黄原子および0または1個の酸素原子を有する飽和または不飽和の3ないし7員のヘテロ環が挙げられる。好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリンあるいはチオモルホリンが挙げられる。特に好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、チアゾリン、チアゾリジンあるいはモルホリンが挙げられる。

また、 $R^4$  と $R^5$  における「置換されていてもよい $C_1$  一 $C_6$  アルキル」、「置換されていてもよい $C_3$  一 $C_7$  シクロアルキル」、「置換されていてもよいアリール」、「置換されていてもよいヘテロアリール」、「置換されていてもよいアラルキル」、「置換されていてもよいヘテロアリールアルキル」及び「置換されていてもよい 3 ないし 7 員

のヘテロ環」の置換基としては、例えば水酸基、例えばメトキシ、エトキシ、n-プ ロポキシ、イソプロポキシ、nーブトキシ、イソブトキシ、tertーブトキシ、nーペ ンチルオキシ、n-ヘキシルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状のC<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>アルコキ シ、例えばメチルチオ、エチルチオ、n-プロピルチオ、イソプロピルチオ、n-ブ チルチオ、イソブチルチオ、tertーブチルチオ、nーペンチルチオ、nーヘキシルチ 5 オ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_1$   $-C_6$  アルキルチオ、例えばアセチル、プロピオ ニル、n-プロピルカルボニル、イソプロピルカルボニル、n-ブチルカルボニル、 イソブチルカルボニル、tertーブチルカルボニル、n - ペンチルカルボニル、n - へ キシルカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状の $C_2 - C_7$  アルキルカルボニル、例え ばアセチルオキシ、プロピオニルオキシ、n - プロピルカルボニルオキシ、イソプロ 10 ピルカルボニルオキシ、n - ブチルカルボニルオキシ、イソブチルカルボニルオキシ、 tertーブチルカルボニルオキシ、nーペンチルカルボニルオキシ、nーヘキシルカル ボニルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_2 - C_7$  アルキルカルボニルオキシ、例 えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシカルボニル、イソプ ロポキシカルボニル、nーブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、tertーブ 15 トキシカルボニル、n-ペンチルオキシカルボニル、n-ヘキシルオキシカルボニル 等の直鎖状または分枝鎖状の $C_2 - C_7$  アルコキシカルボニル、例えばシクロプロピ ル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル等の $C_3$  —C,シクロアルキル、保護されていてもよいカルボキシル、例えばフッ素原子、塩素原 子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲン原子、シアノ、-NR<sup>b</sup>R<sup>c</sup>、-CONR<sup>b</sup> 20  $R^{\,c}$  ,  $-\text{OCONR}^{\,b}$   $R^{\,c}$  ,  $-\text{CONR}^{\,b}$   $\text{SO}_2$   $R^{\,c}$  ,  $-\text{SO}_2$   $\text{NR}^{\,b}$   $R^{\,c}$  , -NR<sup>▶</sup>SO<sub>2</sub>NR<sup>▶</sup>R<sup>c</sup>、-NR<sup>b</sup>CONR<sup>b</sup>R<sup>c</sup>(R<sup>b</sup>およびR<sup>c</sup>はそれぞれ独立して (i)水素原子、(ii)アミノ基の保護基、(iii)  $C_1 - C_6$  アルキル、(iv)  $C_3 - C_7$  シ クロアルキル、(v)アリール、(vi)ヘテロアリール、(vii)アラルキル、(viii)ヘテロ アリールアルキル、もしくは(ix)3ないし7員のヘテロ環を表すか、または、Rºと 25 R°は窒素原子と一緒になってピロリジン、ピペリジンまたはアゼパンを形成しても よい、 $R^b$  および $R^c$  における、 $\lceil C_1 - C_6 \rceil$  アルキル」、 $\lceil C_3 - C_7 \rceil$  シクロアルキ ル」、「アリール」、「ヘテロアリール」、「アラルキル」、「ヘテロアリールアルキル」、 および「3ないし7員のヘテロ環」の定義は、R⁴ およびR⁵ におけるそれぞれの定 義と同様である)等が挙げられる。これらの置換基は適当な保護基により保護されて 30

20

25

いてもよい。置換位置は化学的に可能な位置であれば制限はなく、一箇所あるいは複数箇所の置換が可能である。

 $R^0$  が式[2]を表す場合の $R^{2a}$ と $R^{3a}$ における定義は以下のとおりである。

「置換されていてもよい $C_1 - C_6$  アルキル」の「 $C_1 - C_6$  アルキル」としては、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-プチル、イソプチル、tert ープチル、n-ペンチル、n-ペキシル等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数  $1\sim 6$  のものが挙げられる。好適なものとしては例えばメチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数  $1\sim 3$  のものが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルあるいはエチルが挙げられる。

「置換されていてもよい $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル」の「 $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル」としては、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロペキシル、シクロペプチル等の炭素数  $3\sim7$  のものが挙げられる。

「置換されていてもよいアリール」の「アリール」としてはとしては例えば、フェニル、ナフチルが挙げられる。特に好適なものとしてはフェニルが挙げられる。

「置換されていてもよいヘテロアリール」の「ヘテロアリール」としてはとしては 例えば、ピリジル、ピリミジル、ピリダジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、トリアゾリル、インドリル、ベンゾチアゾリル、キナゾリル、イソキナゾリル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10

員の単環式もしくは縮合多環式芳香環が挙げられる。好適なものとしてはピリジル、 ピリミジル、ピリダジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、 オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリルあるいはトリアゾリ ルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジル、ピラジル、チエニル、フリル、 ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリルあるいはチアゾリルが挙 げられる。

「置換されていてもよいアラルキル」の「アラルキル」としては例えば、ベンジル、フェニルエチル、ナフチルメチルが挙げられ、好ましくはベンジル、フェニルエチルが挙げられる。

「置換されていてもよいヘテロアリールアルキル」の「ヘテロアリールアルキル」 30 としては例えば、ピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、ピラジル

メチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オ キサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメ チル、トリアゾリルメチル、インドリルメチル、ベンゾチアゾリルメチル、キナゾリ ルメチル、イソキナゾリルメチル、ピリジルエチル、ピリミジルエチル、ピリダジル エチル、ピラジルエチル、ピリジルプロピル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から 5 選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳 香環と炭素数1~3のアルキレン鎖との組み合わせから成るものが挙げられる。好適 なものとしてはピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、ピラジルメ チル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキ サゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメチ 10 ルあるいはトリアゾリルメチルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジルメチ ル、ピラジルメチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリ ルメチル、オキサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチルあるいはチアゾリルメチル が挙げられる。

R²aとR³aにおける「置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環」の「3ないし7員のヘテロ環」としては、例えばアジリジン、アゼチジン、ピロリジン、ジヒドロピロール、ピペリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリン、チオモルホリン、アゼパン、テトラヒドロアゼピン、テトラヒドロジアゼピン、ヘキサヒドロジアゼピン等の1または2個の窒素原子、0または1個の硫黄原子および0または1個の酸素原子を有する飽和または不飽和の3ないし7員のヘテロ環が挙げられる。好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリンあるいはチオモルホリンが挙げられる。特に好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、チアゾリン、チアゾリジンあるいはモルホリンが挙げられる。

置換が可能である。

ペンチルオキシ、n-ヘキシルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_1$  — $C_6$  アルコ キシ、例えばメチルチオ、エチルチオ、n-プロピルチオ、イソプロピルチオ、n-ブチルチオ、イソブチルチオ、tertーブチルチオ、nーペンチルチオ、nーヘキシル チオ等の直鎖状または分枝鎖状のC<sub>1</sub> —C<sub>6</sub> アルキルチオ、例えばアセチル、プロピ オニル、nープロピルカルボニル、イソプロピルカルボニル、nーブチルカルボニル、 5 イソプチルカルボニル、tertーブチルカルボニル、nーペンチルカルボニル、nーへ キシルカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状の $C_2 - C_7$  アルキルカルボニル、例え ばアセチルオキシ、プロピオニルオキシ、n-プロピルカルボニルオキシ、イソプロ ピルカルボニルオキシ、nーブチルカルボニルオキシ、イソブチルカルボニルオキシ、 tertーブチルカルボニルオキシ、nーペンチルカルボニルオキシ、nーヘキシルカル 10 ボニルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_2 - C_7$  アルキルカルボニルオキシ、例 えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシカルボニル、イソプ ロポキシカルボニル、nーブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニル、tertーブ トキシカルボニル、n-ペンチルオキシカルボニル、n-ヘキシルオキシカルボニル 等の直鎖状または分枝鎖状のC<sub>2</sub> 一C<sub>7</sub> アルコキシカルボニル、例えばシクロプロピ 15 ル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル等の $C_3$  一C7 シクロアルキル、保護されていてもよいカルボキシル、例えばフッ素原子、塩素原 子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲン原子、シアノ、-NR d R e 、-CONR d  $R^{\,e}$  ,  $-\text{OCONR}^{\,d}$   $R^{\,e}$  ,  $-\text{CONR}^{\,d}$   $\text{SO}_2$   $R^{\,e}$  ,  $-\text{SO}_2$   $NR^{\,d}$   $R^{\,e}$  , -NR $^{d}$  SO $_{2}$  NR $^{d}$  R $^{e}$  、-NR $^{d}$  CONR $^{d}$  R $^{e}$  (R $^{d}$  およびR $^{e}$  はそれぞれ独立して 20 (i)水素原子、(ii)アミノ基の保護基、(iii)  $C_1$  一 $C_6$  アルキル、(iv)  $C_3$  一 $C_7$  シ クロアルキル、(v)アリール、(vi)ヘテロアリール、(vii)アラルキル、(viii)ヘテロ アリールアルキル、もしくは(ix)3ないし7員のヘテロ環を表すか、または、Rªと R°は窒素原子と一緒になってピロリジン、ピペリジンまたはアゼパンを形成しても よい $R^d$  および $R^c$ における、「 $C_1$  — $C_6$  アルキル」、「 $C_3$  — $C_7$  シクロアルキル」、 25 「アリール」、「ヘテロアリール」、「アラルキル」、「ヘテロアリールアルキル」、およ び「3ないし7員のヘテロ環」の定義は、R<sup>2</sup> e とR<sup>3</sup> におけるそれぞれの定義と同様 である)等が挙げられる。これらの置換基は適当な保護基により保護されていてもよ い。置換位置は化学的に可能な位置であれば制限はなく、一箇所あるいは複数箇所の

10

15

20

30

 $R^0$  が式[3]を表す場合の $R^{3b}$ における定義は以下のとおりである。

「置換されていてもよい $C_1$   $-C_6$   $アルキル」の「<math>C_1$   $-C_6$  アルキル」としては、例えばメチル、エチル、<math>n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、tert -ブチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-ペンチル、n-パンピル等の直鎖状または分枝鎖状の炭素数  $1\sim 3$  のものが挙げられる。特に好適なものとしてはメチルあるいはエチルが挙げられる。

「置換されていてもよい $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル」の「 $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル」としては、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロペキシル、シクロペプチル等の炭素数  $3\sim7$  のものが挙げられる。

「置換されていてもよいアリール」の「アリール」としてはとしては例えば、フェニル、ナフチルが挙げられる。特に好適なものとしてはフェニルが挙げられる。

「置換されていてもよいへテロアリール」の「ヘテロアリール」としてはとしては例えば、ピリジル、ピリミジル、ピリダジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、トリアゾリル、インドリル、ベンゾチアゾリル、キナゾリル、イソキナゾリル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳香環が挙げられる。好適なものとしてはピリジル、ピリミジル、ピリダジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、チアゾリル、イソチアゾリルあるいはトリアゾリルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジル、ピラジル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オキサゾリル、オキサゾリル、オキサゾリル、オキサゾリル、オキサゾリル、オキサゾリル、オキサゾリル、オーリジル、ピラジル、チェニル、フリル、ピロリル、イミダゾリル、オーリンル、インオートリアゾリルが挙げられる。

「置換されていてもよいアラルキル」の「アラルキル」としては例えば、ベンジル、 25 フェニルエチル、ナフチルメチルが挙げられ、好ましくはベンジル、フェニルエチル が挙げられる。

「置換されていてもよいヘテロアリールアルキル」の「ヘテロアリールアルキル」 としては例えば、ピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、ピラジル メチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オ キサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメ チル、トリアゾリルメチル、インドリルメチル、ベンゾチアゾリルメチル、キナゾリルメチル、イソキナゾリルメチル、ピリジルエチル、ピリミジルエチル、ピリダジルエチル、ピラジルエチル、ピリジルプロピル等の窒素原子、酸素原子、硫黄原子から選ばれる1~3個のヘテロ原子を含む5ないし10員の単環式もしくは縮合多環式芳香環と炭素数1~3のアルキレン鎖との組み合わせから成るものが挙げられる。好適なものとしてはピリジルメチル、ピリミジルメチル、ピリダジルメチル、ピラジルメチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、チアゾリルメチル、イソチアゾリルメチルあるいはトリアゾリルメチルが挙げられる。特に好適なものとしてはピリジルメチル、ピラジルメチル、チエニルメチル、フリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、ピロリルメチル、イミダゾリルメチル、オキサゾリルメチル、イソオキサゾリルメチル、が挙げられる。

5

10

「置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環」の「3ないし7員のヘテロ環」 としては、例えばアジリジン、アゼチジン、ピロリジン、ジヒドロピロール、ピペリ ジン、テトラヒドロピリジン、ピペラジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリン、 15 チオモルホリン、アゼパン、テトラヒドロアゼピン、テトラヒドロジアゼピン、ヘキ サヒドロジアゼピン等の1または2個の窒素原子、0または1個の硫黄原子および0 または1個の酸素原子を有する飽和または不飽和の3ないし7員のヘテロ環が挙げら れる。好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、ピペラ ジン、チアゾリン、チアゾリジン、モルホリンあるいはチオモルホリンが挙げられる。 20 特に好適なものとしてはアゼチジン、ピロリジン、テトラヒドロピリジン、チアゾリ ン、チアゾリジンあるいはモルホリンが挙げられる。R³bにおける「置換されていて もよい $C_1 - C_6$  アルキル」、「置換されていてもよい $C_3 - C_7$  シクロアルキル」、 「置換されていてもよいアリール」、「置換されていてもよいヘテロアリール」、「置換 されていてもよいアラルキル」、「置換されていてもよいヘテロアリールアルキル」お 25 よび「置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環」の置換基としては、例えば水 酸基、例えばメトキシ、エトキシ、nープロポキシ、イソプロポキシ、nーブトキシ、 イソブトキシ、tertーブトキシ、nーペンチルオキシ、nーヘキシルオキシ等の直鎖 状または分枝鎖状の $C_1$  一 $C_6$  アルコキシ、例えばメチルチオ、エチルチオ、n-プロピルチオ、イソプロピルチオ、nープチルチオ、イソブチルチオ、tertーブチルチ 30

オ、n-ペンチルチオ、n-ヘキシルチオ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_1-C_6$ ア ルキルチオ、例えばアセチル、プロピオニル、n-プロピルカルボニル、イソプロピ ルカルボニル、nーブチルカルボニル、イソプチルカルボニル、tertープチルカルボ ニル、n-ペンチルカルボニル、n-ヘキシルカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状 のC₂一C₂アルキルカルボニル、例えばアセチルオキシ、プロピオニルオキシ、n 5 ープロピルカルボニルオキシ、イソプロピルカルボニルオキシ、n ーブチルカルボニ ルオキシ、イソブチルカルボニルオキシ、tertーブチルカルボニルオキシ、nーペン チルカルボニルオキシ、n-ヘキシルカルボニルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の C<sub>2</sub> —C<sub>7</sub> アルキルカルボニルオキシ、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボ ニル、nープロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、nープトキシカルボ 10 ニル、イソプトキシカルボニル、tertープトキシカルボニル、nーペンチルオキシカ ルボニル、n-ヘキシルオキシカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状の $C_2$  - $C_7$  ア ルコキシカルボニル、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シク ロヘキシル、シクロヘプチル等の $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル、保護されていてもよい カルボキシル、例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲン原 15 子、シアノ、-NR<sup>d</sup> R<sup>e</sup>、-CONR<sup>d</sup> R<sup>e</sup>、-OCONR<sup>d</sup> R<sup>e</sup>、-CONR<sup>d</sup>  $SO_2 R^e$ ,  $-SO_2 NR^d R^e$ ,  $-NR^d SO_2 NR^d R^e$ ,  $-NR^d CONR^d$  $R^{e}$  ( $R^{d}$  および $R^{e}$  は前記と同じ意味を表す)等が挙げられる。これらの置換基は 適当な保護基により保護されていてもよい。置換位置は化学的に可能な位置であれば 制限はなく、一箇所あるいは複数箇所の置換が可能である。 $R^{3b}$ がm=1の場合に限 20 って表すことのできる「生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基」とし ては、生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する限りいかなるものも含み、 プロドラッグと総称される化合物群に誘導する際に使用される基が挙げられる。好ま しい基としては、メチル、エチル等のC<sub>1</sub> 一C<sub>6</sub> アルキル、およびメトキシメチル、 エトキシメチル、2-メトキシエチル、2-メトキシエトキシメチル等の $C_2-C_1$ 25 2 アルコキシアルキル、フタリジル、2 - (4 - モルホリニル) エチルさらに (2 -オキソー1,3ージオキソールー4ーイル)メチル、(5ーメチルー2ーオキソー1, 3-ジオキソール-4-イル)メチル、(5-t-プチル-2-オキソ-1,3-ジ オキソールー4ーイル)メチル、(5-フェニルー2-オキソー1,3-ジオキソー ルー4ーイル) メチル、ピバロイルオキシメチル、アセチルオキシメチル、アセチル 30

オキシ-1-エチル、シクロヘキシルアセチルオキシメチル、1-メチルシクロヘキシルカルボニルオキシメチル、エトキシカルボニルオキシ-1-エチル、シクロヘキシルオキシカルボニルオキシ-1-エチル等を挙げることができ、特に好適なものとしては、フタリジル、(5-メチル-2-オキソ-1,3-ジオキソール-4-イル)メチルおよびピバロイルオキシメチル等を挙げることができる。

Aがー( $CH_2$ )。 $-NR^a$ ー( $CH_2$ )  $_t$  ー(式中、 $_S$ および  $_t$  は前記と同じ意 味を表し、R°は水素原子、アミノ基の保護基または置換されていてもよい $C_1$  —C。アルキルを表す)である場合のRªにおけるアミノ基の保護基としては、通常用い られる各種の保護基が可能であるが、好適には例えば、tertーブトキシカルボニル等 の $C_2$   $-C_7$  アルコキシカルボニル、例えば2-ヨウ化エトキシカルボニル、2,2,10 2-トリクロロエトキシカルボニル等の炭素数1~5のハロゲノアルコキシカルボニ ル、例えばアリルオキシカルボニル等の置換または無置換の $C_2$  一 $C_7$  アルケニルオ キシカルボニル、例えばベンジルオキシカルボニル、p-メトキシベンジルオキシカ ルボニル、o-ニトロベンジルオキシカルボニル、p-ニトロベンジルオキシカルボ ニル等のアラルキルオキシカルボニル、例えばトリメチルシリル、トリエチルシリル、 15 tertーブチルジメチルシリル等のトリアルキルシリル等が挙げられる。さらに生体内 で加水分解されてアミノ基を再生する各種保護基を用いることも可能であって、好適 には例えば、(5-メチル-1, 3-ジオキソレン-2-オン-4-イル)メトキシ カルボニル等が挙げられる。

 $R^{\circ}$ における「置換されていてもよい $C_1$  — $C_6$  アルキル」の置換基としては、例えば水酸基、例えばメトキシ、エトキシ、n —プロポキシ、イソプロポキシ、n — ブトキシ、イソプトキシ、n — ベンチルオキシ、n — ベーシルオキシ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_1$  —  $C_6$  アルコキシ、例えばメチルチオ、エチルチオ、

30 n-プロピルチオ、イソプロピルチオ、n-ブチルチオ、イソブチルチオ、tert-ブ

チルチオ、n-ペンチルチオ、n-ヘキシルチオ等の直鎖状または分枝鎖状の $C_1 C_{\mathfrak{g}}$  アルキルチオ、例えばアセチル、プロピオニル、n-プロピルカルボニル、イソ プロピルカルボニル、nーブチルカルボニル、イソブチルカルボニル、tertーブチル カルボニル、n-ペンチルカルボニル、n-ヘキシルカルボニル等の直鎖状または分 枝鎖状のC<sub>2</sub> 一C<sub>7</sub> アルキルカルボニル、例えばアセチルオキシ、プロピオニルオキ 5 シ、nープロピルカルボニルオキシ、イソプロピルカルボニルオキシ、nープチルカ ルボニルオキシ、イソブチルカルボニルオキシ、tert-ブチルカルボニルオキシ、n -ペンチルカルボニルオキシ、n-ヘキシルカルボニルオキシ等の直鎖状または分枝 鎖状の $C_2 - C_7$  アルキルカルボニルオキシ、例えばメトキシカルボニル、エトキシ カルボニル、n-プロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、n-ブトキシ 10 カルボニル、イソブトキシカルボニル、tert – ブトキシカルボニル、n – ペンチルオ キシカルボニル、n-ヘキシルオキシカルボニル等の直鎖状または分枝鎖状のC2- $C_{\tau}$  アルコキシカルボニル、例えばシクロプロピル、シクロプチル、シクロペンチル、 シクロヘキシル、シクロヘプチル等の $C_3$  一 $C_7$  シクロアルキル、保護されていても よいカルボキシル、例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等のハロゲ 15 ン原子、シアノ、-NR<sup>d</sup> R<sup>e</sup>、-CONR<sup>d</sup> R<sup>e</sup>、-OCONR<sup>d</sup> R<sup>e</sup>、-CON  $R^{\,d}$   $S\,O_{\,2}$   $R^{\,e}$  ,  $-\,S\,O_{\,2}$   $N\,R^{\,d}$   $R^{\,e}$  ,  $-\,N\,R^{\,d}$   $S\,O_{\,2}$   $N\,R^{\,d}$   $R^{\,e}$  ,  $-\,N\,R^{\,d}$   $C\,O\,N$  $R^d$   $R^e$  ( $R^d$  および $R^e$  は前記と同じ意味を表す)等が挙げられる。

Aにおけるrは $1\sim3$ を表すが、好ましくは1、2を表す。

Aにおけるsは $0 \sim 3$ を表すが、好ましくは0、1、2を表す。

Aにおける t は  $0 \sim 3$  を表すが、好ましくは 0 、 1 、 2 を表す。

Rにおける「生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基」としては、生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する限りいかなるものも含み、プロドラッグと総称される化合物群に誘導する際に使用される基が挙げられる。好ましい基としては、式[4]:

$$\begin{array}{ccc}
\leftarrow \text{CHOC--(O)}_{n} - \mathbb{R}^{7} \\
\mathbb{R}^{6} & O
\end{array}$$
[4]

25

[式中、 $R^6$ 、 $R^7$  およびn は前記と同義である。]で表される基が挙げられる。 $R^6$  における「 $C_1$   $-C_6$  アルキル」としては、例えば、メチル、エチル、n-プロピル、イソブチル、tert -プチル、n-ペンチル、n-ヘキシル等の直鎖または分枝

25

30

鎖状の炭素数  $1\sim6$  のものが挙げられる。好ましくは、メチルが上げられる。 $\mathbb{R}^7$  に おける「 $C_1 - C_1$ 。アルキル」としては、例えば、メチル、エチル、n - プロピル、イソプチル、tert ープチル、nーペンチル、nーヘキシル、nーヘプチル、nーオク チル、n-ノニル、n-デシル等の直鎖または分枝鎖状の炭素数1~10のものが挙 げられる。好ましくは、メチル、エチル、n-プロピル、イソプチル、tert -ブチ 5 ル、 $n-ペンチル、<math>n-\wedge$ キシルが挙げられる。 $R^7$  における「 $C_3-C_{10}$  シクロ アルキル」としては、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シ クロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル、シクロノニル、シクロデシル等が 挙げられる。好ましくは、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロ ヘキシルが挙げられる。 $R^7$  における「置換されてもよい $C_1 - C_1$  。アルキル」、 10 「置換されてもよい $C_3$   $-C_1$  。シクロアルキル」の置換基としては、例えば、メチ ル、エチル、nープロピル、イソブチル、tert ーブチル、nーペンチル、nーへキ シル等の直鎖または分枝鎖状の炭素数1~6のアルキルが挙げられる。好ましくは、 メチル、エチルが上げられる。好適なものとしては、式 [4] としてピバロイルオキ シメチル、アセチルオキシメチル、アセチルオキシ-1-エチル、シクロヘキシルアセ 15 チルオキシメチル、1-メチルシクロヘキシルカルボニルオキシメチル、エトキシカル ボニルオキシ-1-エチル、シクロヘキシルオキシカルボニルオキシ-1-エチル等が挙げ られ、特に好適なものとしては、ピバロイルオキシメチルが挙げられる。また、Rに おける「生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基」の他の例として、メ チル、エチル等の $C_1$   $-C_6$  アルキル、およびメトキシメチル、エトキシメチル、2 -メトキシエチル、2-メトキシエトキシメチル等の $C_2$  一 $C_{1\ 2}$  アルコキシアルキ ル、フタリジル、2-(4-モルホリニル)エチルさらに(2-オキソー1,3-ジ オキソールー4ーイル)メチル、(5-メチルー2-オキソー1,3-ジオキソール -4-イル)メチル、(5-t-ブチル-2-オキソ-1,3-ジオキソール-4-イル)メチル、(5-フェニル-2-オキソ-1,3-ジオキソール-4-イル)メ チル等を挙げることができ、特に好適なものとしては、フタリジルおよび(5-メチ ルー2-オキソー1,3-ジオキソールー4-イル)メチル等を挙げることができる。 カルボキシルの保護基としては通常用いられる各種の保護基が可能であるが、好適 には例えばメチル、エチル、イソプロピル、tertーブチル等の直鎖状または分枝鎖状

の $C_1$  — $C_6$  アルキル、例えば2-ヨウ化エチル、2, 2, 2-トリクロロエチル等

WO 2004/089954 PCT/JP2004/004978

2 6

の $C_1 - C_6$  ハロゲノアルキル、例えばメトキシメチル、エトキシメチル、イソプト キシメチル等のC<sub>2</sub> 一C<sub>7</sub> アルコキシメチル、例えばアセチルオキシメチル、プロピ オニルオキシメチル、プチリルオキシメチル,ピバロイルオキシメチル等の $C_2$  —C $_7$  アルキルカルボニルオキシメチル、例えば1-エトキシカルボニルオキシエチル等 の $C_4 - C_{1,1} 1$ -アルコキシカルポニルオキシエチル、例えばペンジル、p-メト キシベンジル、oーニトロベンジル、pーニトロベンジル等のアラルキル基、例えば アリル、3-メチルアリル等の $C_3-C_7$ アルケニル、ベンズヒドリル、フタリジル、 (2-オキソー1, 3-ジオキソール-4-イル) メチル、(5-メチル-2-オキ ソー1,3ージオキソールー4ーイル)メチル、(5ーt-ブチルー2ーオキソー1, 3 - ジオキソール - 4 - イル) メチル、(5 - フェニル - 2 - オキソ - 1, 3 - ジオ

5

15

20

10 キソールー4ーイル)メチル等が挙げられる。

水酸基の保護基もしくはアミノ基の保護基としては、通常用いられる各種の保護基 が可能であるが、好適には例えば、tert-ブトキシカルボニル等のC2 一C7 アルコ キシカルボニル、例えば2-ヨウ化エトキシカルボニル、2,2,2ートリクロロエ トキシカルボニル等の炭素数1~5のハロゲノアルコキシカルボニル、例えばアリル オキシカルボニル等の置換または無置換のC<sub>2</sub> 一C<sub>7</sub> アルケニルオキシカルボニル、 例えばペンジルオキシカルボニル、p-メトキシベンジルオキシカルボニル、o-ニ トロベンジルオキシカルボニル、p-ニトロベンジルオキシカルボニル等のアラルキ ルオキシカルボニル、例えばトリメチルシリル、トリエチルシリル、tertーブチルジ メチルシリル等のトリアルキルシリル等が挙げられる。さらに生体内で加水分解され て水酸基および/またはアミノ基を再生する各種保護基を用いることも可能であって、 好適には例えば、(5-メチル-1,3-ジオキソレン-2-オン-4-イル)メト キシカルボニル等が挙げられる。

本発明のカルバペネム化合物の医薬品として許容される塩は、例えば常用の無毒性 塩が挙げられる。その塩としては、例えば分子内に存在するカルボキシル基における 25 塩として例えばナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウム、アンモニウム等 の無機性塩基塩、例えばトリエチルアンモニウム、ピリジニウム、ジイソプロピルア ンモニウム等の有機性塩基塩が挙げられ、また、分子内に存在する塩基性基における 塩として例えば塩酸、硫酸、リン酸等の無機酸塩、例えばギ酸、酢酸、シュウ酸、メ タンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸等の有機酸塩等が挙げられる。 30

25

本発明のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩は、それらの無水物、水和物または溶媒和物であってもよい。

本発明の第2の態様は、本発明のカルバペネム化合物を有効成分とする医薬に関する。

5 本発明のカルバペネム化合物は、高い抗菌活性と共に優れた経口吸収性を示し、さらには優れたDHP-1に対する安定性を示すことから、臨床上優れた抗菌剤、特に経口投与抗菌剤となり得ることが示された。

本発明のカルバペネム化合物はスタフィロコッカス・オウレウス、スタフィロコッカス・エピデルミディス、ストレプトコッカス・ピオゲネス、ストレプトコッカス・10 ニューモニア、エンテロコッカス・フェカーリスなどのグラム陽性菌、大腸菌、プロテウス属菌、クレブシエラ・ニューモニア、ヘモフィルス・インフルエンザ、淋菌、ブランハメラ菌などのグラム陰性菌を包含する広範囲な病原菌に対し抗菌活性を有する。特に近年分離頻度の増加が見られ臨床上の大きな問題となっているペニシリン耐性肺炎球菌(PRSP)やβーラクタメース非産生性アンピシリン耐性インフルエンザ菌(BLNAR)などペニシリン結合蛋白(PBP)変異にともない既存βーラクタム剤に幅広く耐性を獲得したインフルエンザ菌に対して優れた抗菌活性を有することを見出した。

腎酵素であるデヒドロペプチダーゼーI(DHP-I)は天然由来のカルバペネム化合物を容易に分解することが知られているが、カルバペネム類である本発明化合物はDHP-Iに対し安定なものもあり単剤での使用が可能であるが、もし必要である場合にはDHP-I阻害剤との併用も可能である。

本発明のカルバペネム化合物を細菌感染症を治療する抗菌剤として用いるための投与形態としては、例えば錠剤、カプセル剤、散剤、シロップ剤等による経口投与、または例えば静脈内注射、筋肉内注射、直腸投与等による非経口投与等が挙げられる。

前記の適当な投与剤型は、許容される通常の担体、賦型剤、結合剤、安定剤などに活性化合物を配合することにより、従来公知の技術を使用して製造することができる。 注射剤型で用いる場合には許容される緩衝剤、溶解補助剤、等張剤などを添加することもできる。

投与量は症状、年齢、体重、投与形態、投与回数等によって異なるが、通常は成人 30 に対し、一日100~3000mgを一回または数回に分けて投与する。必要に応じて減量あ るいは増量することができる。

本発明のカルバペネム化合物は種々の公知方法(Tetrahedron, 39, 2531-2549 (1983)、Tetrahedron Letters, 31, 2853-2856 (1990), ibid. 34, 3211-3214 (1993)、ibid. 36, 4563-4566 (1995)、特公平4-40357、W0 02/053566、W0 03/040146、W0 03/089431等)により製造することができる。例えば以下に示す方法が挙げられる。

一般式 [1-a] で表される化合物は、例えば以下に示す製造例(1)に従って製造することができる。

### 製造例(1)

5

**1-a**(R=生体内で容易に加水分解されて カルボキシル基を再生する基)

[式中、 $R^1$ 、 $R^6$  および $R^7$  は前記と同じ意味を表し、 $R^8$  はカルボキシル基の保護基または生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を、 $R^{18}$  および $R^{16}$  はそれぞれ炭素数  $1\sim3$  のアルキル基または保護された水酸基により置換された炭素数  $1\sim3$  のアルキルを表す。 Z は塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子を表す。]

5

10

15

### 工程1:化合物4の製法

化合物 2 と化合物 3 を酸触媒の存在下、不活性溶媒中で反応させることにより得られる。酸触媒としては、例えば塩化亜鉛、臭化亜鉛、沃化亜鉛、四塩化スズ、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリルエステル、三フッ化ホウ素・ジエチルエーテル錯体等が挙げられる。

不活性溶媒としては塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、アセトニトリル、モノクロロベンゼン、ジオキサン、テトラヒドロフラン、ベンゼン、トルエン等が挙げられる。

反応温度は-7.8  $\mathbb{C}$   $\sim$  +6.0  $\mathbb{C}$  の範囲で行われるが、-3.0  $\mathbb{C}$   $\sim$  +4.0  $\mathbb{C}$  の範囲が好適である。また、原料化合物 3 は公知方法(例えば、日本化学会編新実験化学講座第14巻有機化合物の合成と反応 [II] (1977) (丸善株式会社)751頁~875頁や同会編第4版実験化学講座第21巻有機合成 [III] アルデヒド・ケトン・キノン (1991) (丸善株式会社)149頁~353頁に記載の方法に準じて製造することができる。)で得られる各種アセトフェノン誘導体をエノールエーテル化することにより得られる。

20

25

30

### 工程2:化合物6の製法

化合物 4 と化合物 5 A とを脱水条件下、不活性溶媒中で加熱することにより相当するヘミアセタール体を得る。不活性溶媒としては塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、モノクロロベンゼン、ベンゼン、トルエン、キシレン等が挙げられる。反応温度は+50℃~+200℃の範囲で行われるが、+80℃~+150℃の範囲が好適である。また、公知方法(例えば、Journal of Organic Chemistry,61,7889-7894(1996)に記載の方法)に従って化合物 4 と化合物 5 B とを塩基の存在下、不活性溶媒中で反応して得られるイミド体を引き続いて還元することにより相当するヘミアセタール体を得ることもできる。塩基としてはトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、Nーメチルモルホリン等が挙げられる。イミド化に用いられる不活性溶媒としては塩化

10

15

25

メチレン、1,2-ジクロロエタン、モノクロロベンゼン等が挙げられる。イミド化の反応温度は-50  $\mathbb C$ ~+50  $\mathbb C$ 0範囲で行われるが、-30  $\mathbb C$ ~+30  $\mathbb C$ 0範囲が好適である。還元剤としては亜鉛が好適であり、その際の溶媒としては酢酸と塩化メチレン、酢酸と1,2-ジクロロエタン、酢酸とモノクロロベンゼン等の混合溶媒が好適である。還元の反応温度は-50  $\mathbb C$ ~+50  $\mathbb C$ 0範囲で行われるが、-30  $\mathbb C$ ~+30  $\mathbb C$ 0範囲が好適である。

得られたヘミアセタール体を塩化チオニル、塩化オキザリル、オキシ塩化リン等の塩化剤を使用して化合物 6 を得る。クロル化反応はエーテル、テトラヒドロフラン、塩化メチレン等の不活性溶媒中で、ルチジン、ピリジン、キノリン、ジイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミン等の塩基の存在下で行う。反応温度は-78  $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$  6 0  $^{\circ}$  の範囲で行われるが、-30  $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$   $^{\circ}$  の範囲が好適である。

### 工程3:化合物7の製法

# 工程4:化合物8の製法

20 必要に応じてR<sup>18</sup>における水酸基の保護基の除去と引き続いての再保護反応を行う。 保護基の除去ならびに導入方法はそれ自体公知の方法であり、例えば T. W. Greene, P. G. M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis;第3版, Wiley, New York (1999年)あるいはP. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年) を参照することができる。

工程5:化合物9の製法

化合物 8 の閉環反応は、ベンゼン、トルエン、キシレン等の不活性溶媒中で、反応温度 + 8 0  $\mathbb{C}$   $\sim$  2 0 0  $\mathbb{C}$  の範囲で行ない化合物 9 を得る。

30 工程 6:カルバペネム化合物 1-a(R=水素原子)の製法

20

25

30

化合物 9 の R <sup>8</sup> におけるカルボキシル基の保護基を除去することにより、また R <sup>15</sup> が水酸基の保護基を有している場合は、その水酸基の保護基を除去することにより、カルバペネム化合物 1 - a (R=水素原子)を得ることができる。保護基の除去方法は、酸、塩基、還元剤等で処理するそれ自体公知の方法であり、例えば

5 T. W. Greene, P. G. M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis;第3版, Wiley, New York (1999年)あるいはP. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年)を参照することができる。

工程 7: カルバペネム化合物 1-a (R=生体内で加水分解されてカルボキシル基 10 を再生する基)の製法

常法に従って、カルバペネム化合物 1-a(R=水素原子) に生体内で加水分解され てカルボキシル基を再生する基を導入することによって、カルバペネム化合物 1 - a (R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を得ることができる。例 えば、カルバペネム化合物 1 - a (Rが水素原子である)またはそのカルボン酸塩に対 して、必要に応じてジイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミン、4-ジメチルア ミノピリジン、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基あるいは塩化トリエチル ベンジルアンモニウム、臭化テトラブチルアンモニウム等の相間移動触媒の存在下に 化合物10で表される各種ハライドを作用させてエステル化することにより、カルバ ペネム化合物 1 - a (R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を得 ることができる。反応溶媒は不活性なものであれば特に限定されないが、好適なもの としてジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホラミド、 アセトニトリル、ジオキサン、テトラヒドロフラン、アセトン等を挙げることができ る。カルボン酸塩としては、好適にはナトリウム塩あるいはカリウム塩等を挙げるこ とができる。反応温度は-78  $\mathbb{C}\sim+100$   $\mathbb{C}$  の範囲で行われるが、-20  $\mathbb{C}\sim+6$ 0℃の範囲が好適である。また工程2において、化合物5Aまたは5BとしてR®が生 体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基である原料を用い、その後各工程 を経て、カルバペネム化合物 1 - a(R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を 再生する基)を直接製造することもできる。

以上の工程において反応終了後は通常の有機化学的手法により成績体を取り出すことができるが、水溶性の成績体については例えば反応混合物の液性を中性付近とした

後、吸着樹脂等を用いるカラムクロマトグラフィーに付し、目的化合物の溶出する部分を分取し、凍結乾燥することにより反応成績体を得ることができる。

一般式[1-b]で表される化合物についても製造例(1)に従って製造することができる。

5 一般式[1-c]で表される化合物は、例えば以下に示す製造例(2)に従って製造することができる。

# 製造例(2)

**1-c**(R=生体内で容易に加水分解されて カルボキシル基を再生する基)

[式中、 $R^1$ 、 $R^{18}$ 、 $R^{18}$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $Y^1$  および Z は前記と同じ意味を表

す。]

### 工程8:化合物12の製法

化合物 2 と化合物 1 1 を酸触媒の存在下、不活性溶媒中で反応させることにより得られる。酸触媒としては、例えば塩化亜鉛、臭化亜鉛、沃化亜鉛、四塩化スズ、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリルエステル、三フッ化ホウ素・ジエチルエーテル錯体等が挙げられる。不活性溶媒としては塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、アセトニトリル、モノクロロベンゼン、ジオキサン、テトラヒドロフラン、ベンゼン、トルエン等が挙げられる。反応温度は一78℃~+60℃の範囲で行われるが、-30℃~+40℃の範囲が好適である。また、原料化合物 1 1 は公知方法(例えば、日本化学会編 新実験化学講座 第14巻 有機化合物の合成と反応 [II] (1977) (丸善株式会社)751頁~875頁や同会編 第4版 実験化学講座 第21巻 有機合成 [III] アルデヒド・ケトン・キノン (1991) (丸善株式会社) 149頁~353頁に記載の方法に準じて製造することができる。)で得られる各種アセトフェノン誘導体をエノールエーテル化することにより得られる。

# 工程9:化合物13の製法

20

25

30

化合物 12 と化合物 5 Aとを脱水条件下、不活性溶媒中で加熱することにより相当するヘミアセタール体を得る。不活性溶媒としては塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、モノクロロベンゼン、ベンゼン、トルエン、キシレン等が挙げられる。反応温度は+50  $\mathbb{C}$ ~+200  $\mathbb{C}$ 0  $\mathbb{C}$ 0

適である。還元の反応温度は-50℃ $\sim+50$ ℃の範囲で行われるが、-30℃ $\sim+30$ ℃の範囲が好適である。

# 工程10:化合物14の製法

10 化合物 1 3 をテトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメトキシエタン等の不活性溶媒中で、ルチジン、ピリジン、キノリン、ジイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミン等の塩基の存在下でトリフェニルホスフィンを使用して化合物 1 4 を得る。反応温度は 0 ℃~+ 1 0 0 ℃の範囲で行われるが、+ 1 0 ℃~+ 7 0 ℃の範囲が好適である。

15

5

### 工程11:化合物15の製法

必要に応じてR<sup>1a</sup>における水酸基の保護基の除去と引き続いての再保護反応を行う。 保護基の除去ならびに導入方法はそれ自体公知の方法であり、例えば

T. W. Greene, P. G. M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis;第3版, Wiley, New 20 York (1999年)あるいはP. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年)を参照することができる。

# 工程12:化合物16の製法

化合物 15 の閉環反応は、ベンゼン、トルエン、キシレン等の不活性溶媒中で、反 25 応温度 +80  $\mathbb{C}$   $\sim 200$   $\mathbb{C}$  の範囲で行ない化合物 16 を得る。

# 工程13:カルバペネム化合物1-c(R=水素原子)の製法

化合物16のR<sup>8</sup>におけるカルボキシル基の保護基を除去することにより、またR<sup>1b</sup>が水酸基の保護基を有している場合は、その水酸基の保護基を除去することにより、

30 カルパペネム化合物 1-c (R=水素原子)を得ることができる。保護基の除去方法は、

WO 2004/089954 PCT/JP2004/004978

3 5

酸、塩基、還元剤等で処理するそれ自体公知の方法であり、例えば

T.W. Greene, P.G.M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis;第3版, Wiley, New York (1999年)あるいはP. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年)を参照することができる。

5

10

15

20

25

工程14:カルバペネム化合物1-c(R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)の製法

常法に従って、カルバペネム化合物 1 - c (R = 水素原子)に生体内で加水分解され てカルポキシル基を再生する基を導入することによって、カルバペネム化合物 1 - c (R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を得ることができる。例 えば、カルバペネム化合物1-c(Rが水素原子である)またはそのカルボン酸塩に対 して、必要に応じてジイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミン、4-ジメチルア ミノピリジン、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基あるいは塩化トリエチル ベンジルアンモニウム、臭化テトラブチルアンモニウム等の相間移動触媒の存在下に 化合物10で表される各種ハライドを作用させてエステル化することにより、カルバ ペネム化合物 1-c (R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を得 ることができる。反応溶媒は不活性なものであれば特に限定されないが、好適なもの としてジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホラミド、 アセトニトリル、ジオキサン、テトラヒドロフラン、アセトン等を挙げることができ る。カルボン酸塩としては、好適にはナトリウム塩あるいはカリウム塩等を挙げるこ とができる。反応温度は-78 $^\circ$ -100 $^\circ$ の範囲で行われるが、-20 $^\circ$ -+60℃の範囲が好適である。また工程 9 において、化合物 5 Aまたは 5 Bとして R ° が生 体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基である原料を用い、その後各工程 を経て、カルバペネム化合物 1-c(R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を 再生する基)を直接製造することもできる。

以上の工程において反応終了後は通常の有機化学的手法により成績体を取り出すことができるが、水溶性の成績体については例えば反応混合物の液性を中性付近とした後、吸着樹脂等を用いるカラムクロマトグラフィーに付し、目的化合物の溶出する部分を分取し、凍結乾燥することにより反応成績体を得ることができる。

30 一般式[1-d]で表される化合物は、例えば以下に示す製造例(3)に従って製造

することができる。

#### 製造例(3)

1-d(R=生体内で容易に加水分解されて カルボキシル基を再生する基)

[式中、 $R^0$ 、 $R^1$ 、 $R^{1a}$ 、 $R^{1b}$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、A、 $Y^2$ およびZは前記と同 じ意味を表し、 $R^{0a}$ および $R^{0b}$ はそれぞれ水酸基あるいはアミノ基の保護基または式 [2]:

(式中、 $R^{2}$  および $R^{3}$  は前記と同じ意味を表す。)を表すほか、下記式 [3]:

5 (式中、mおよびR³bは前記と同じ意味を表す)を表すこともできる。]

# 工程15:化合物18の製法

化合物 2 と化合物 1 7 を酸触媒の存在下、不活性溶媒中で反応させることにより得られる。酸触媒としては、例えば塩化亜鉛、臭化亜鉛、沃化亜鉛、四塩化スズ、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリルエステル、三フッ化ホウ素・ジエチルエーテル錯体等が挙げられる。不活性溶媒としては塩化メチレン、1、2-ジクロロエタン、アセトニトリル、モノクロロベンゼン、ジオキサン、テトラヒドロフラン、ベンゼン、トルエン等が挙げられる。反応温度は-78  $\sim+60$   $\sim$ 0 範囲で行われるが、-30  $\sim+40$   $\sim$ 0 範囲が好適である。また、原料化合物 1 7 は公知方法(例えば、日本化学会編 新実験化学講座 第14巻 有機化合物の合成と反応 [II] (1977) (丸善株式会社) 751 頁~875 頁や同会編 第 4 版 実験化学講座 第21巻 有機合成 [III] アルデヒド・ケトン・キノン (1991) (丸善株式会社) 149 頁~353 頁に記載の方法に準じて製造することができる。)で得られる各種アセトフェノン誘導体をエノールエーテル化することにより得られる。

20

25

10

15

# 工程16:化合物19の製法

化合物 18 と化合物 5 Aとを脱水条件下、不活性溶媒中で加熱することにより相当するヘミアセタール体を得る。不活性溶媒としては塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、モノクロロベンゼン、ベンゼン、トルエン、キシレン等が挙げられる。反応温度は+50  $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$  の範囲で行われるが、+80  $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$  の範囲が好適である。また、公知方法(例えば、Journal of Organic Chemistry, 61,7889-7894 (1996)

10

15

20

に記載の方法)に従って化合物 18 と化合物 5Bとを塩基の存在下、不活性溶媒中で反応して得られるイミド体を引き続いて還元することにより相当するヘミアセタール体を得ることもできる。塩基としてはトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、Nーメチルモルホリン等が挙げられる。イミド化に用いられる不活性溶媒としては塩化メチレン、1,2-ジクロロエタン、モノクロロベンゼン等が挙げられる。イミド化の反応温度は-50  $\sim +50$  の範囲で行われるが、-30  $\sim +30$   $\sim$ 0 範囲が好適である。還元剤としては亜鉛が好適であり、その際の溶媒としては酢酸と塩化メチレン、酢酸と1,2-ジクロロエタン、酢酸とモノクロロベンゼン等の混合溶媒が好適である。還元の反応温度は-50  $\sim +50$   $\sim$ 0 の範囲で行われるが、-30  $\sim +30$   $\sim$ 0  $\sim$ 1  $\sim$ 2  $\sim$ 30  $\sim$ 2  $\sim$ 4  $\sim$ 30  $\sim$ 2  $\sim$ 4  $\sim$ 30  $\sim$ 4  $\sim$ 50  $\sim$ 50

得られたヘミアセタール体を塩化チオニル、塩化オキザリル、オキシ塩化リン等の塩化剤を使用して化合物 19 を得る。クロル化反応はエーテル、テトラヒドロフラン、塩化メチレン等の不活性溶媒中で、ルチジン、ピリジン、キノリン、ジイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミン等の塩基の存在下で行う。反応温度は-78  $^{\circ}$   $^{\circ$ 

## 工程17:化合物20の製法

# 工程18:化合物21の製法

必要に応じてR<sup>1a</sup>における水酸基の保護基ならびにR<sup>0a</sup>における保護基の除去と引き続いての再保護反応を行う。保護基の除去ならびに導入方法はそれ自体公知の方法であり、例えばT.W. Greene, P. G. M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis; 第3版, Wiley, New York (1999年) あるいはP. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年) を参照することができる。

工程19:化合物22の製法

化合物 2 1 の閉環反応は、ベンゼン、トルエン、キシレン等の不活性溶媒中で、反応温度 + 8 0  $\mathbb{C}$   $\sim$  2 0 0  $\mathbb{C}$  の範囲で行ない化合物 2 2 を得る。

## 5 工程20:化合物23の製法

10

30

化合物 2 2 の R <sup>0 b</sup> における保護基を除去し、引き続いて必要に応じて公知の化学反応 (アシル化、カルバメート化、ウレア化など)を行うことにより化合物 2 3 を得る。保護基の除去方法はそれ自体公知の方法であり、例えばT. W. Greene, P. G. M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis;第3版, Wiley, New York (1999年)あるいはP. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年)を参照することができる。

# 工程21:カルバペネム化合物1-d(R=水素原子)の製法

化合物 2 3 の R <sup>8</sup> におけるカルボキシル基の保護基を除去することにより、また R <sup>16</sup> が水酸基の保護基を有している場合は、その水酸基の保護基を除去することにより、カルバペネム化合物 1 - d (R=水素原子)を得ることができる。保護基の除去方法は、酸、塩基、還元剤等で処理するそれ自体公知の方法であり、例えば T. W. Greene, P. G. M. Wuts: Protective Groups in Organic Synthesis;第3版, Wiley, New York (1999年)あるいは P. Kocienski, Protecting Groups, Thieme, Stuttgart (1994年)を参照することができる。また、R <sup>06</sup> が水酸基あるいはアミノ基の保護基であった場合には引き続いて必要に応じて公知の化学反応(アシル化、カルバメート化、ウレア化など)を行うこともできる。

工程 2 2 : カルバペネム化合物 1-d (R=生体内で加水分解されてカルボキシル 25 基を再生する基)の製法

常法に従って、カルバペネム化合物 1-d (R=水素原子)に生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を導入することによって、カルバペネム化合物 1-d (R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を得ることができる。例えば、カルバペネム化合物 1-d (Rが水素原子である)またはそのカルボン酸塩に対して、必要に応じてジイソプロピルエチルアミン、トリエチルアミン、4-ジメチルア

10

15

25

ミノピリジン、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等の塩基あるいは塩化トリエチルベンジルアンモニウム、臭化テトラブチルアンモニウム等の相間移動触媒の存在下に化合物10で表される各種ハライドを作用させてエステル化することにより、カルバペネム化合物1-d(R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を得ることができる。反応溶媒は不活性なものであれば特に限定されないが、好適なものとしてジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、ヘキサメチルホスホラミド、アセトニトリル、ジオキサン、テトラヒドロフラン、アセトン等を挙げることができる。カルボン酸塩としては、好適にはナトリウム塩あるいはカリウム塩等を挙げることができる。反応温度は-78℃~+100℃の範囲で行われるが、-20℃~+60℃の範囲が好適である。また、R<sup>0b</sup>が水酸基あるいはアミノ基の保護基であった場合には引き続いて必要に応じて公知の化学反応(アシル化、カルバメート化、ウレア化など)を行うこともできる。また工程16において、化合物5Aまたは5BとしてR<sup>8</sup>が生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基である原料を用い、その後各工程を経て、カルバペネム化合物1-d(R=生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基)を直接製造することもできる。

以上の工程において反応終了後は通常の有機化学的手法により成績体を取り出すことができるが、水溶性の成績体については例えば反応混合物の液性を中性付近とした後、吸着樹脂等を用いるカラムクロマトグラフィーに付し、目的化合物の溶出する部分を分取し、凍結乾燥することにより反応成績体を得ることができる。

20 本発明のカルバペネム化合物の製造法は、これらの製造例(1)〜製造例(3)によって何ら限定されるものではない。

本発明のカルバペネム化合物には、式[5]:

に示されるように、母核である7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの5位、6位の不斉炭素に基づく光学異性体が存在する。これらの異性体は便宜上すべて単一の式で示されているが、本発明には各不斉炭素原子に基づくすべての異性体および異性体混合物が含まれる。しかし、好適なものとして、5位の炭素原子がR配位で

ある化合物 ((5R, 6R) または (5R, 6S)) を挙げることができ、さらに好適なものとしては、式 [5a]:

$$R_{7,6}^{1}$$
  $\frac{4}{5}$   $\frac{3}{7}$   $\frac{7}{1}$   $\frac{1}{1}$   $\frac{3}{1}$   $\frac{2}{1}$   $\frac{1}{1}$   $\frac{1}{1}$ 

で示される(5 R, 6 S)配位の化合物が挙げられる。

5 さらに、 $R^1$  が1-ヒドロキシエチルの場合、式 [5b]:

に示されるように8位においてもR配位のものとS配位の異性体があり、好適なものとしてR配位を挙げることができる。

最も好適なものとしては、式 [5 c]:

10

に示されるように(5 R, 6 S, 8 R)配位を示す化合物が挙げられる。

3位側鎖のベンゼン環の置換位置に関しては、いずれの位置で置換された異性体であってもよいが、好適なものとしてはメタ位およびパラ位置換体を挙げることができる。

15 本発明のカルバペネム化合物の具体例として、例えば表1~表20の例示化合物1~176に示した化合物を挙げることができる。

表1

/L/All/matic ID		1	
化合物番号	R	化合物番号	I .
1	O   -  -	9	O II —CHOCO——Me Me
2	O    	10	O Me 
3	O    Me 	11	O Ne Me Me Me
4	−CH <sub>2</sub> OC Me	12	-CHOCO
5	O 	13	O Me
6	O    Me 	14	00
7	O     -CHOC	15	Me O O
8	O ☐ —CH <sub>2</sub> OC	16	Oh OO

表2

Γ	/I. A #4- ## ==		00211	
-	化合物番号	i	化合物番号	₹ R .
	17	O -CHOCO	25	O —CHOCO—————Me —Me
	18	CH₂OAc	26	O Me 
	19	Me  CHOAc	27	O Me
2	20	O    Me —CH <sub>2</sub> OC—— Me	28	-CHOCO
2	1	O    Me 	29	O Me
2	2	-CH <sub>2</sub> OC Me	30	000
2	3 -	O II 	31	Me O O
24	-	O    Me CHOCO Me Me	32	—Н

表3

T		O <sub>2</sub> H
化合物番号	<del>P</del> R	A
33	CH₂OCOt-Bu	CI
34	—CH₂OAc	CI
35	-CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub>	CI
36	-CH <sub>2</sub> OC Me	OPr
37	O 	O-n-Bu
38	O —CHOCO— Me	<b>→</b> Br
39	—СНОАс Ме	O-n-Pr
40	—CH <sub>2</sub> OCOt-Bu	O-iPr

		D <sub>2</sub> ri
化合物番号	R	Α
41	CH <sub>2</sub> OCOt-Bu	→ OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OEt
42	—CH <sub>2</sub> OAc	-CH <sub>2</sub> OEt
43	O CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OMe
44	-CH <sub>2</sub> OC-Me	OCH <sub>2</sub> OMe
45	O CHOCOEt Me	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OMe
46	—CHOCO—————————————————————————————————	OCH <sub>2</sub> OMe
47	O —CH₂OCCH₂—	-CN
48	—CH₂OCOt-Bu	CN

化合物番号	R	Α
49	—CH₂OCOt-Bu	SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>
50	—CH₂OAc	SO <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>
51	O —CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub> —	SO <sub>2</sub> -N
52	−CH <sub>2</sub> OC Me	SO <sub>2</sub> -NO
53	O —CHOCOEt   Me	→ SO <sub>2</sub> NH-n-Bu
54	—CH <sub>2</sub> OCOt-Bu	SO <sub>2</sub> NH
55	O —CHOCO————————————————————————————————	SO <sub>2</sub> NH N
56	—CHOCO₂CHMe₂ Me	SO₂NH OMe

	CC	0 <sub>2</sub> R
化合物番号	R	Α .
57	-н	SO <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>
58	-Н	SO <sub>2</sub> NMe <sub>2</sub>
59	-н	-SO <sub>2</sub> -N
60	-н	-SO <sub>2</sub> -NO
61	-н	SO <sub>2</sub> NH-n-Bu
62	-Н	SO <sub>2</sub> NH
63	-н	SO <sub>2</sub> NH
64	-Н	SO <sub>2</sub> NH OMe

ÒН

表10

11c A H 17 17		
化合物番号	R	A
89	-H	HO —CH₂CO—N O
90	-H	
91	-Н	CN OMe
92	-H	F OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OMe
93	-H	OMe CH <sub>2</sub> OMe
94	-H	NHCOMe
95	-H	NH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CO-NH N
96	-H	F CH <sub>2</sub> NH_CONH <sub>2</sub>

表11

		<del></del>	
	化合物番号	R	A
	97	—CH₂OCOt-Bu	NH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CONHMe
	98	—CH₂OCOCHMe₂	F CH₂NHCONHMe
	99	-CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub> -	OMe ————————————————————————————————————
	100	-CH <sub>2</sub> OC Me	CH <sub>2</sub> NHCO <sub>2</sub> Me OMe
	101	O CHOCOEt Me	CN ————————————————————————————————————
	102	O —CHOCOCHMe <sub>2</sub> Me	NH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NHCO
	103	O —CHOCO————————————————————————————————	NHCO—NH
	104		CH <sub>2</sub> CONH—CO <sub>2</sub> H

表 1 2

		CO₂H
化合物番号	R	A
105	-H	NH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CONHMe
106	-Н	F CH <sub>2</sub> NHCONHMe
107	-H	OMe ————————————————————————————————————
108	-н	CH <sub>2</sub> NHCO <sub>2</sub> Me OMe
109	-H	CN CH₂OCONH
110	-H	NH <sub>2</sub>
111	-H	NHCO—NH
112	-H	CH <sub>2</sub> CONH—CO <sub>2</sub> H

表13

	T	J <sub>2</sub> R
化合物番号	R	A
113	CH₂OCOt-Bu	CH <sub>2</sub> OH NH <sub>2</sub>
114	—CH₂OCOCHMe₂	F NHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
115	O —CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub> —	OH NH <sub>2</sub>
116	-CH <sub>2</sub> OC-Me	OH NHCOMe
117	O CHOCOEt 	NHCHO  CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
118	O —CHOCOCHMe <sub>2</sub> Me	NHCOMe NHCOMe
119	O CHOCO	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH NH <sub>2</sub>
120		

表14

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	CO <sub>2</sub> R
化合物番号	R	A
121	-н	CH <sub>2</sub> OH NH <sub>2</sub>
122	-H	F NHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
123	-H	OH NH <sub>2</sub>
124	-H	OH NHCOMe
125	-H	NHCHO  CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
126	-H	NHCOMe NHCOMe
127	-н	OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
128	-Н	NHCONH—N

表15

ÓН

表16

		CO₂R
化合物番号	R	A
1 3 7	-H	CH <sub>2</sub> CONH-\(\bigcap\)NH <sub>2</sub>
1 3 8	-Н	CH <sub>2</sub> CONH NH <sub>2</sub>
1 3 9	-H	NH <sub>2</sub> N=
140	-H	CH <sub>2</sub> CONH—N—N
141	-H	CI HN N
1 4 2	-H	CH <sub>2</sub> CONH—N N H
1 4 3	H	CH <sub>2</sub> CONH—ON
144	-Н	CI N NH

表17

//4/4/47/II		
化合物番号	R	A
1 4 5	CH₂OCOt-Bu	CH <sub>2</sub> CONH—N NH <sub>2</sub>
146	—CH₂OAc	NH <sub>2</sub>
147	O -CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub>	OCH <sub>2</sub> CONH NH <sub>2</sub>
148	-CH <sub>2</sub> OC- Me	CH <sub>2</sub> NHCO—NH <sub>2</sub> HN
149	O CHOCOEt Me	OCH <sub>2</sub> CONH—NH
150	—CHOAc Me	OCH <sub>2</sub> CONH—N HN HN
151	O -CHOCO	CI CH₂CONH—N N H
152	O O	CI CH <sub>2</sub> NHCO <sub>2</sub> Me

表18

		CO₂R
化合物番号	R	A
153	-H	CH <sub>2</sub> CONH NH <sub>2</sub>
154	-н	OCH <sub>2</sub> CONH—NH <sub>2</sub>
155	-H	OCH <sub>2</sub> CONH—NONH <sub>2</sub> O
156	-H	CH <sub>2</sub> NHCO NH <sub>2</sub> HN
157	-H	OCH2CONH—NH
158	-H	OCH₂CONH——N CI HN
159	-H	CI CH2CONH—N H
160	-H	CI CH <sub>2</sub> NHCO <sub>2</sub> Me

表19

		CO <sub>2</sub> R
化合物番号	R	A
161	CH <sub>2</sub> OCOt-Bu	CI CH₂CONH—N NH
162	—CH <sub>2</sub> OCOCHMe <sub>2</sub>	CH₂CONH—NH —CI
163	O —CH <sub>2</sub> OCCH <sub>2</sub> —	CH <sub>2</sub> CONH—NNN
164	-CH <sub>2</sub> OC-Me	CH <sub>2</sub> CONH-N-O
165	O CHOCOEt Me	CI CH₂CONH₂
166	O CHOCOCHMe <sub>2</sub> Me	CI CH₂CONHCH₂CH₂OMe
167	-CHOCO	OCH₂CONHMe
168	000	CH <sub>2</sub> NH O

表20

N NH
NH
H N N
1-0
<sub>2</sub> OMe
е
1

これら例示した化合物においては前述したように立体異性体が存在、またそれ以外に も不斉炭素原子に基づく立体異性体が存在するが、例示化合物はすべての異性体を含 むものである。

#### 実施例

5 次に実施例を挙げて本発明を更に具体的に説明するが、本発明はもちろんこれらに よって何ら限定されるものではない。

なお以下の実施例で用いている略号の意味は次の通りである。

Ac: アセチル基

AOC: アリルオキシカルボニル基

10 t-Bu:tert-ブチル基

DMF: N, N-ジメチルホルムアミド

DMS0:ジメチルスルホキシド

Et:エチル基

Me:メチル基

15 MOPS: 4-モルホリンプロパンスルホン酸

Ph:フェニル基

PNB: p-ニトロベンジル基

TBDMS: tert-ブチル(ジメチル)シリル基

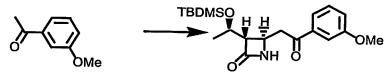
THF: テトラヒドロフラン

20 TMS:トリメチルシリル基

ATR:全反射吸収法

br:幅広い (broad)

参考例1



m-メトキシアセトフェノン (7.5 g、50 mmol) とトリエチルアミン (10.5 ml、75 mmol) の塩化メチレン (200 ml) 溶液にトリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリル (10.9 ml、60 mmol) を0℃にて攪拌下滴下し、室温で1時間撹拌した。反応混合物に(2R,3R)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-

オキソー2-アゼチジニル アセテート (14.4 g、50 mmo1)、ヨウ化亜鉛 (9.6 g、30 mmo1) を室温にて加え、2時間攪拌した。反応液に5%硫酸水素カリウム水溶液 (250 m1) を加え有機層を分液し、水層をクロロホルム (100 m 1 X 2回) で抽出した。有機層を合せて硫酸マグネシウムで乾燥、濾過、濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフフィー (シリカゲル400 g、ヘキサン: 酢酸エチル =  $2:1\sim0:1$ ) にて精製し、(3S, 4R)  $-3-((1R)-1-\{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ\}エチル)-4-[2-(3-メトキシフェニル)-2-オキソエチル]アゼチジン-2-オン (15.91 g、収率84%) を薄黄色固体として得た。$ 

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ 0.079 (s, 3 H), 0.086 (s, 3 H), 0.88 (s, 9 H), 1.26 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 2.89 (dd, 1 H, J = 5.3, 2.2 Hz), 3.16 (dd, 1 H, J = 17.7, 10.2 Hz), 3.45 (dd, 1 H, J = 17.7, 3.0 Hz), 3.87 (s, 3 H), 4.10-4.15 (m, 1 H), 4.20-4.26 (m, 1 H), 6.11 (br s, 1 H), 7.15 (ddd, 1 H, J = 8.0, 2.6, 0.9 Hz), 7.40 (t, 1 H, J = 8.0 Hz), 7.47 (dd, 1 H, J = 2.6, 1.6 Hz), 7.51-7.53 (m, 1 H).

#### 15 参考例 2

20

25

5

参考例 1 で得られた (3S, 4R) -3-((1R) -1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ} エチル) -4-[2-(3-メトキシフェニル) -2-オキソエチル] アゼチジン-2-オン(15.67 g、41.5 mmol) とアリルグリオキサレート1水和物 (7.14 g、54 mmol) をトルエン (400 m 1) に溶解し、ディーンスタークトラップで生成する水を除きながら8時間加熱還流した。反応液を濃縮し、残渣物と2,6-ルチジン (6.67 g、62.3 mmol) をTHF (200 m 1) に溶解した。 -20℃にて、塩化チオニル (7.4 g、62.3 mmol) を滴下し30分間攪拌後、室温で30分攪拌した。反応混合物にTHF (200 m 1) を加え、不溶物を窒素雰囲気下で濾別し、THFにて洗浄した。濾液と洗浄液を合せて濃縮した。残渣物を1,4ージオキサン (600 m 1) に溶解し、2,6-ルチジン (9.8 g、91.3 mmol)、トリフェニルホスフィン (24.0 g、91.3 mmol) を加え60℃にて4時間攪拌した。放冷後、反応液

を濃縮し、残渣物に酢酸エチル(500 m1)を加え、食塩水(100 m1  $\chi$  3回)にて洗浄し、硫酸マグネシウムにて乾燥後、濃縮し、残渣物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 500 g、ヘキサン: 酢酸エチル =  $\chi$ :1~1:1)にて精製し、アリル{(2 $\chi$ , 3 $\chi$ )-3-((1 $\chi$ )-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-2-[2-(3-メトキシフェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル}(トリフェニルホスホラニリデン)アセテート(23.8 g、収率78%)を黄色アモルファスとして得た。

#### 参考例3

5

工程a)

10

15

20

参考例 2 で得られたアリル  $\{(2R,3S)-3-((1R)-1-\{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ\}$ エチル) $-2-[2-(3-メトキシフェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル <math>\}$  (トリフェニルホスホラニリデン)アセテート  $\{(3.0\ g)\}$  を  $\{(10\ m\ 1)\}$  に 室温にて 溶解した。反応 液に 酢酸エチル  $\{(100\ m\ 1)\}$  を 加え、 飽和食塩水  $\{(100\ m\ 1)\}$  を 100  $\{(2R,3S)-3-[(1R)-1-1]\}$  で で 立た 水トキシフェニル  $\{(2R,3S)-3-[(1R)-1]\}$  で で 立た  $\{(1R)-1]\}$  (トリフェニルホスホラニリデン)アセテート  $\{(3.09g)\}$  を 薄黄色アモルファスとして 得た。このものは そのまま 次の反応に 用いた。

#### 工程b)

工程a) で得られたアリル{(2R, 3S)-3-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-2-[2-(3-メトキシフェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル}(トリフェニルホスホラ

ニリデン)アセテート (3.09 g) とトリエチルアミン (0.86 ml、6.12 mmol) をTH F (15 m1) に溶解し、0℃にてクロロトリメチルシラン (0.62 m1、4.9 mmol) を 加え、30分攪拌した。さらにトリエチルアミン (0.86 m 1、6.12 mmol)、クロロトリ メチルシラン (0.62 m 1 、4.9 mmol) を追加し、20分攪拌した。反応液に酢酸エチル を加え、飽和重曹水/飽和食塩水(1:1、50 m l X 2回)、飽和食塩水(100 m l) で洗 浄し、硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮しアリル((2R,3S)-2-[2-(3-メトキシフェ ニル)-2-オキソエチル]-4-オキソ-3-{(IR)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル} アゼチジン-1-イル)(トリフェニルホスホラニリデン)アセテート(3.26g)を黄色油 状物として得た。このものはそのまま次の反応に用いた。

10

15

25

30

5

#### 工程c)

工程 b) で得られたアリル((2R,3S)-2-[2-(3-メトキシフェニル)-2-オキソエチ ル]-4-オキソ-3-{(1R)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル}アゼチジン-1-イル)(ト リフェニルホスホラニリデン)アセテートをキシレン(100 m 1) に溶解し、N, O-ビストリメチルシリルアセトアミド (1.0 m1) を加え4時間加熱還流した。放冷後、 反応液を濃縮し、残渣物をカラムクロマトグラフィー (シリカゲル 100 g、クロロホ ルム:メタノール = 100:0~100:3) で精製し、アリル (5R,6S)-3-(3-メトキシフ エニル)-7-オキソ-6-{(1R)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル}-1-アザビシクロ [3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(1.70g、定量的収率)を薄黄油状物と して得た。

20

LC/MS (EI) 416 (M+1), 344 (M+1-TMS).

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  0.15 (s, 9 H), 1.30 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 3.13-3.31 (m, 3 H), 3.80 (s, 3 H), 4.19-4.24 (m, 2 H), 4.60-4.66 (m, 1 H), 4.69-4.74 (m, 1 H, 5.16-5.19 (m, 1 H), 5.24-5.29 (m, 1 H), 5.81-5.90 (m, 1 H), 6.86-6.93 (m, 3 H), 7.24-7.28 (m, 1 H).

#### 工程 d)

工程 c )で得られたアリル (5R,6S)-3-(3-メトキシフェニル)-7-オキソ -6-{(1R)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル}-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート (1.70 g、4.09 mmol) をTHF (40 ml) と水 (20 ml)

に溶解し、氷浴中で冷却しpHメーターを使用しながら、1 N塩酸をゆっくりと滴下しpH = 2.5に調製した。15分後、飽和重曹水( $50\,m$  1)、飽和食塩水( $50\,m$  1)を加え、クロロホルム( $50\,m$  1 X 3回)で抽出した。有機層を合せて硫酸ナトリウムにて乾燥、濾過、濃縮し、アリル(5R, 6S) -6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(3-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[<math>3. 2. 0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(1.  $37\,g$ 、3.99 mmol、収率98%)を薄黄色油状物として得た。

LC/MS (EI) 344 (M+1).

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  1.38 (d, 3 H, J = 6.3 Hz), 1.63 (br s, 1 H), 3.17–3.33 (m, 3 H), 3.80 (s, 3 H), 4.23–4.33 (m, 2 H), 4.60–4.66 (m, 1 H), 4.69–4.75 (m, 1 H), 5.16–5.20 (m, 1 H), 5.23–5.28 (m, 1 H), 5.80–5.90 (m, 1 H), 6.87–6.94 (m, 3 H), 7.25–7.29 (m, 1 H).

### 参考例4

15

5

#### 5 工程a)

10

15

(4-アセチル-2-ニトロフェニル)マロン酸ジエチル

ナトリウムエトキシドの20%エタノール溶液 (68.7 g) にマロン酸ジエチル (32.4 g) を4~50℃で撹拌下滴下し、10分撹拌した。この混合物に室温で4-クロロ-3-ニトロアセトフェノン (20.2 g) を加え3時間撹拌した。反応混合物に2規定塩酸 (200 mL)、

クロロホルム (200 mL) を加え、有機層を分取した。水層をクロロホルム (2 X 100 mL) で抽出し、有機層を合せて硫酸マグネシウムで乾燥し、濾過し、溶媒を減圧除去して目的物とマロン酸ジエチルの混合物 (54.1 g、定量的収率) を得た。このものはそのまま次の反応に用いた。

分析用サンプルはシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン/酢酸エチル) で精製して得られた。

 $^{1}$  H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  1.29 (t, 6 H, J = 7.1 Hz), 2.67 (s, 3 H), 4.280 (q, 2 H, J = 7.1 Hz), 4.283 (q, 2 H, J = 7.1 Hz), 5.33 (s, 1 H), 7.67 (d, 1 H, J = 8.1 Hz), 8.20 (dd, 1 H, J = 8.1, 1.8 Hz), 8.60 (d, 1 H, J = 1.8 Hz). 工程 b)

20 (4-アセチル-2-ニトロフェニル)酢酸

工程a)で得られた(4-アセチル-2-ニトロフェニル)マロン酸ジエチルとマロン酸ジエチルの混合物 (54.1 g) を 4 M HCl (800 mL) /ジオキサン (800 mL) 中に溶かし、100℃で8時間撹拌した。放冷後ジオキサンを減圧除去し、水層をクロロホルム(200 mL X 1, 100 mL X 2) で抽出した。有機層を合せて硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去して目的物 (23.1 g, 定量的収率)を茶色固体として得た。

'H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.68 (s, 3 H), 4.14 (s, 2 H), 7.50 (d, 1 H, J = 7.9 Hz), 8.18 (dd, 1 H, J = 1.7, 7.9Hz), 8.68 (d, 1 H, J = 1.7 Hz). 工程 c)

(4-アセチル-2-ニトロフェニル) 酢酸エチル

10 工程b)で得られた(4-アセチル-2-ニトロフェニル)酢酸(23.1 g)をエタノール(500 mL)に溶かし、濃塩酸(50 mL)を加えて6時間過熱還流した。放冷後エタノールを減圧除去し、水層に酢酸エチル(300 mL)、飽和重曹水(100 mL)を加えさらに重曹粉末を加えて中和した。水層を分離し、有機層を飽和重曹水(100 mL)、飽和食塩水(100 mL)で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去し、残渣をカラムクロマトグラフィー(Si02 100g、ヘキサン/酢酸エチル1:1)で精製し目的物(23.2 g、91%)を茶色油状物として得た。また水層を塩酸で酸性にしクロロホルムで抽出して(4-アセチル-2-ニトロフェニル)酢酸(1.8 g、8%)を回収した。

 $^{1}$  H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  1.26 (t, 3 H, J = 7.1 Hz), 2.67 (s, 3 H), 4.09 (s, 2 H), 4.18 (q, 2 H, J = 7.1 Hz), 7.49 (d, 1 H, J = 7.9 Hz), 8.16 (dd, 1 H, J = 1.8, 7.9Hz), 8.65 (d, 1 H, J = 1.8 Hz). LCMS (EI) 252 (M+1)+.

工程 d)

20

(4-アセチル-2-アミノフェニル)酢酸エチル及び[2-アミノ-4-(1-ヒドロキシエチル)フェニル]酢酸エチル混合物

工程c)で得られた(4-アセチル-2-ニトロフェニル)酢酸エチル (23.2 g) をエタノ 25 ール (660 L) に溶かしPd-C (5%, 5.9 g) を加えて水素雰囲気下常圧で9.5時間撹拌した。Pd-Cをセライトで濾過して除き、溶媒を減圧除去して目的物 (20.4 g, 定量的収率)を茶色油状物として得た。ケトン体とアルコール体の比はNMR解析の結果1:2 であった。このものはそのまま次の工程に用いた。

LCMS (EI) 222 (M+1) + ketone, 224 (M+1) + alcohol.

30 工程 e)

(4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル)酢酸エチル及び [2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-(1-ヒドロキシエチル)フェニル]酢酸エチル

工程d)で得られた(4-アセチル-2-アミノフェニル)酢酸エチル及び[2-アミノ-4-(1-ヒドロキシエチル)フェニル]酢酸エチル混合物(20.4g)をピリジン(184 mL)に溶かしアリルオキシカルボニルクロライド(22.2g)を室温で滴下し30分撹拌した。反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液(100 mL)、飽和食塩水(100 mL)を加え、ピリジンを減圧除去した。水層に2M塩酸(200 mL)を加え酢酸エチル(3 X 100 mL)で抽出した。有機層を合せて2M塩酸(3 X 50 mL)、飽和食塩水(50 mL)で洗浄し、濾過し、溶媒を減圧除去し、健薬を加えるロストがデスト。(2005 500 mL)を加えが

- 10 濾過し、溶媒を減圧除去し、残渣をカラムクロマトグラフィー (Si02 500 g, ヘキサン/酢酸エチル3:1~1:1) で精製し(4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル)酢酸エチル (7.34 g, 26%) を灰色油状物として、及び[2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-(1-ヒドロキシエチル)フェニル]酢酸エチル(14.1 g, 50%) を紫色油状物として得た。
- 15 (4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル) 酢酸エチル <sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ 1.28 (t, 3 H, J = 7.1 Hz), 2.60 (s, 3 H), 3.68 (s, 2 H), 4.18 (q, 2 H, J = 7.1 Hz), 4.69-4.71 (m, 2 H), 5.26-5.30 (m, 1 H), 5.37-5.41 (m, 1 H), 5.95-6.05 (m, 1 H), 7.30 (d, 1 H, J = 8.0 Hz), 7.69 (dd, 1 H, J = 1.8, 8.0 Hz), 8.12 (bs, 1 H), 8.42 (bs, 1 H). LCMS (EI) 306 (M+1)+.
- 20 [2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-(1-ヒドロキシエチル)フェニル]酢酸 エチル

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  1.28 (t, 3 H, J = 7.1 Hz), 1.49 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 3.61 (s, 2 H), 4.16 (q, 2 H, J = 7.1 Hz), 4.67-4.69 (m, 2 H), 4.89 (q, 1 H, J = 6.4 Hz), 5.24-5.28 (m, 1 H), 5.34-5.40 (m, 1 H), 5.94-6.03 (m, 1 H), 7.12 (dd, 1 H, J = 1.7, 7.8 Hz), 7.18 (d, 1 H, J = 7.8 Hz), 7.81 (bs, 1 H), 8.07 (bs, 1 H). LCMS (EI) 308 (M+1)+.

#### 工程 f)

25

 (4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル)酢酸エチル 工程e)で得られた[2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-(1-ヒドロキシエチ
 ル)フェニル]酢酸エチル(10.3g)をアセトン(30 mL)に溶かしジョーンズ試薬(10 mL)を室温で加え30分撹拌した。反応液に飽和重曹水 (50 mL)、飽和食塩水 (100 mL)を加え酢酸エチル (3 X 50 mL) で抽出した。有機層を合せて硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去して粗生成物を得た。別に1gスケールで得られた粗生成物を合せてカラムクロマトグラフィー (102 1300 g, ヘキサン/酢酸エチル1:1) で生成し目的物 (10.3 g, 135%)を黄色油状物として得た。

#### 工程 g)

5

10

25

(4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル)酢酸

工程e)及び工程f)で得られた(4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル)酢酸エチル (17.6 g) をエタノール (176 mL) に溶かし1M NaOH水 (132 mL)を0℃で加えて1時間撹拌した。反応液に2M塩酸 (400 mL) を加えエタノールを減圧除去した。析出した固体を濾過で集め2M塩酸で洗浄し減圧乾燥して目的物を薄茶固体 (11.2 g, 70%) として得た。さらに水層を酢酸エチルで抽出し、硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去して目的物 (3.58 g, 22%) を茶色固体として得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.59 (s, 3 H), 3.74 (s, 2 H), 4.68-4.70 (m, 2 H), 5.27 (bd, 1 H, J = 10.8 Hz), 5.35 (bd, 1 H, J = 15.3 Hz), 5.60 (bs, 1 H), 7.34 (d, 1 H, J = 7.9 Hz), 7.70 (bs, 1 H), 7.74 (dd, 1 H, J = 1.5, 7.9 Hz), 8.25 (bs, 1 H).

## 工程 h)

(4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル)酢酸4-ニトロベン 20 ジル

工程g)で得られた(4-アセチルー2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル) 酢酸 (10.9 g)、トリエチルアミン (11 mL) のDMF (100 mL) 溶液にパラニトロベンジルブロマイド (17.0 g) を室温で加え1時間撹拌した。反応液に飽和食塩水 (500 mL) と水 (300 mL) を加え酢酸エチル (200 mL, 2 X 100 mL) で抽出した。有機層を合せて飽和食塩水 (100 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去し、残渣をカラムクロマトグラフィー (Si02 300 g, ヘキサン/酢酸エチル/クロロホルム=3:1:4~0:1:1) により精製し目的物 (16.4 g, 98%) を薄茶固体として得た。さらにこのものをクロロホルム/ヘキサンから再結晶を行い目的物(10.4 g, 64%) を白色固体として得た。

30 <sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.61 (s, 3 H), 3.78 (s, 2 H), 4.68-4.70 (m, 2 H),

5.24 (s, 2 H), 5.27-5.30 (m, 1 H), 5.35-5.40 (m, 1 H), 5.93-6.01 (m, 1 H), 7.32 (d, 1 H, J=8.0 Hz), 7.46-7.50 (m, 2 H), 7.71 (dd, 1 H, J=1.8, 8.0 Hz), 7.73 (bs, 1 H), 8.22 (td, 2 H, J=2.3, 6.8 Hz), 8.38 (bs, 1 H). LCMS (EI) 413 (M+1)+. 工程 i)

5 (2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{[(2R, 3S)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}フェニル) 酢酸4-ニトロベンジル

工程h)で得られた(4-アセチル-2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}フェニル) 酢酸4-ニトロベンジル (10.0g)、トリエチルアミン (8.2 mL) の塩化メチレン (100 mL) 溶液に0℃でトリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリル (11.9 g) を滴下した。シリルエノールエーテルの生成をTLCで確認後、(2R, 3R)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソ-2-アゼチジニルアセテート(6.98 g)、ヨウ化亜鉛 (4.65 g) を0℃にて加え1時間撹拌後さらに

(2R, 3R)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソ-2-15 アゼチジニルアセテート(3.0 g)を加え室温で14時間撹拌した。反応混合物に5%硫酸水素カリウム水溶液(380 mL)及び飽和食塩水(100 mL)を加え、酢酸エチル(200 mL, 2 X 100 mL)で抽出した。有機層を合せて硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去し、残渣をカラムクロマトグラフィー(SiO2 500 g, ヘキサン/酢酸エチル1:1~1:3)で精製して目的物(11.4 g, 70%)を薄黄アモルファスとして得20 た。

"H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  0.08 (s, 3 H), 0.08 (s, 3 H), 0.88 (s, 9 H), 1.25 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 2.90 (dd, 1 H, J = 2.2, 5.1 Hz), 3.18 (dd, 1 H, J = 10.1, 17.8 Hz), 3.45 (dd, 1 H, J = 3.0, 17.8 Hz), 3.79 (s, 2 H), 4.10-4.15 (m, 1 H), 4.20-4.26 (m, 1 H), 4.69 (td, 2 H, J = 1.4, 4.4 Hz), 5.25 (s, 2 H), 5.27-5.31 (m, 1 H), 5.35-5.40 (m, 1 H), 5.93-6.03 (m, 1 H), 6.12 (bs, 1 H), 7.34 (d, 1 H, J = 8.0 Hz), 7.47-7.50 (m, 2 H), 7.70 (dd, 1 H, J = 1.8, 8.0 Hz), 7.83 (bs, 1 H), 8.21-8.24 (m, 2 H), 8.39 (bs, 1 H). LCMS (EI) 640 (M+1)+. 工程 j)

アリル [(2R, 3S)-2-[2-(3-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{2-[(4-ニトロ 30 ベンジル)オキシ]-2-オキソエチル}フェニル)-2-オキソエチル]-3-((1R)-1-{[tert-

ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-1-イル](トリフェニルホスホラニリデン)アセテート

工程i)で得られた(2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミ

ノ}-4-{[(2R,3S)-3-((1R)-1-{[tert-プチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}フェニル)酢酸4-ニトロベンジル(11.4g)を用い参考例2と同様にして、目的物(10.4g,59%)を薄茶アモルファスとして得た。LCMS(EI)998(M+1)+.

工程 k)

5

(2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{[(2R, 3S)-1-[2-(アリルオキシ)-2-オキソ-1-(トリフェニルホスホラニリデン)エチル]-3-((1R)-1-{[tert-プチル(ジメ 10 チル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}フェニル)酢酸 工程j)で得られたアリル [(2R,3S)-2-[2-(3-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミ ノ}-4-{2-[(4-ニトロベンジル)オキシ]-2-オキソエチル}フェニル)-2-オキソエチ ル]-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジ ン-1-イル](トリフェニルホスホラニリデン)アセテート(10.4 g)をTHF(200 mL) 15 に溶解し、亜鉛 (3.4 g) を加え懸濁させ、さらに2M塩化アンモニウム溶液 (26 mL) を室温で加え2時間撹拌した。ここに酢酸(6.3 g)を加えさらに1時間撹拌した。反 応液に5%硫酸水素カリウム水溶液(200 mL)を加え、酢酸エチル(3 X 100 mL)で抽 出した。抽出液を合せて5%硫酸水素カリウム水溶液(100 mL)で洗浄し、硫酸マグネ シウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去し残渣をカラムクロマトグラフィー (Si02 300 20 g, クロロホルム/メタノール98:2~90:10) で精製し目的物 (9.11 g, 定 量的収率)を赤茶アモルファスとして得た。

LCMS (EI) 863 (M+1)+.

工程 1)

25 アリル[(2R, 3S)-2-[2-(3-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{2-オキソ -2-[(ピリジン-4-イルメチル)アミノ]エチル}フェニル)-2-オキソエチ ル]-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジ ン-1-イル](トリフェニルホスホラニリデン)アセテート

工程k)で得られた(2-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{[(2R,3S)-1-[2-(ア 30 リルオキシ)-2-オキソ-1-(トリフェニルホスホラニリデン)エチル]-3-((1R)-1-{[tertブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}フェニル)酢酸 (1.5 g)、4-ピコリルアミン (0.67 g) をTHF (15 mL) に溶解し、WSCI・HCl (0.38 g) を加えて30分撹拌後さらにWSCI・HCl (0.38 g) を加えて14時間撹拌した。反応液に飽和食塩水 (50 mL) を加えクロロホルム (3 X 50 mL) で抽出した。有機層を合せて硫酸マグネシウムで乾燥し濾過し溶媒を減圧除去して粗生成物(2.92 g, 定量的)を得た。

LCMS (EI) 953 (M+1)+.

#### 工程 m)

5

15

(5R, 6S)-3-(3-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{2-オキソ-2-[(ピリジン-4-10 イルメチル)アミノ]エチル}フェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボン酸アリル

工程1)で得られたアリル[(2R, 3S)-2-[2-(3-{[(アリルオキシ)カルボニル]アミノ}-4-{2-オキソ-2-[(ピリジン-4-イルメチル)アミノ]エチル}フェニル)-2-オキソエチル]-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-1-イル](トリフェニルホスホラニリデン)アセテート(2.9 g)を用い、参考例3と同様にして目的物(0.58 g)を茶色アモルファスとして得た。このものはトリフェニルホスフィンオキシドを含んでいたがそのまま次の反応に用いた。

#### 参考例5

20 酢酸2-(4-アセチル-2-クロロフェニル)エチル

2-クロロフェネチルアルコール(10g)をヘキサン(300ml)に溶解し、塩化アルミニウム(28.1g)を加えた。氷冷下、アセチルクロリド(15.0g)を滴下した。1時間後、反応液を氷中に加えた後、酢酸エチルにて抽出、食塩水にて洗浄した。有機層を乾燥後、

25 濃縮、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン:酢酸エチル=3:1)にて 精製し目的物(4.47g)を得た。

'H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)

 $\delta$  2.03 (s, 3H), 2.59 (s, 3H), 3.13 (t, 2H, J=6.8Hz), 4.33 (t, 2H, J=6.8Hz),

7.46 (d, 1H, J=8.3Hz), 7.76 (dd, 1H, J=8.3, 2.2Hz), 7.85 (d, 1H, J=2.2Hz)

#### 参考例6

5

1-[3-クロロ-4-(2-ヒドロキシエチル)フェニル]エタノン

酢酸2-(4-アセチル-2-クロロフェニル)エチル(4.87g)をメタノール(80ml)に溶解し、 濃塩酸(20ml)を加えて加熱還流した。4時間後、反応液を室温にし、メタノールを減 圧除去した後、酢酸エチルにて希釈、食塩水にて洗浄した。有機層を乾燥後、濃縮し 目的物(4.42g)を得た。

10 <sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)

 $\delta$  2.59 (s, 3H), 3.08 (t, 2H, J=6.6Hz), 3.93 (t, 2H, J=6.8Hz), 7.46 (d, 1H, J=8.3Hz), 7.76 (dd, 1H, J=8.3,2.2Hz), 7.89 (d, 1H, J=2.2Hz)

#### 参考例7

15 4-アセチル-2-クロロフェニル酢酸

1-[3-クロロ-4-(2-ヒドロキシエチル)フェニル]エタノン(4.42g)をアセトン(50ml) に溶解し、ジョーンズ試薬(13ml)を加えた。反応液を酢酸エチルにて希釈、食塩水にて洗浄した。有機層を乾燥後、濃縮、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=25:1)にて精製し目的物(2.65g)を得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)

 $\delta$  2.59 (s, 3H) , 3.89 (s, 2H), 7.51 (d, 1H, J=8.3Hz), 7.84 (d, 1H, J=8.3Hz), 7.90 (s, 1H)

#### 25 参考例 8

20

10

15

20

25

7 5

4-アセチル-2-クロロフェニル酢酸 (2.65g、12.5mmol)のDMF溶液(26mL)にトリエチルアミン (3.5ml、25 mmol)と4-ニトロベンジルブロマイド(5.4g、25mol)を加え、室温にて30分間撹拌した。反応液を氷冷した飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に加え有機層を分液し、水層を酢酸エチルで抽出した。有機層を合せて硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフフィー (シリカゲル180ml、hexane:BtOAc = 2:1→1:1)にて精製し、白色結晶として4-ニトロベンジル (4-アセチル-2-クロロフェニル)アセテート (3.56g、収率82%)を得て、そのまま次の反応に用いた。4-ニトロベンジル (4-アセチル-2-クロロフェニル)アセテート (3.56g、11.4mmol)とトリエチルアミン (2.0ml、15.9 mmol)の塩化メチレン (36 ml)溶液にトリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリル (2.4 ml、14.8 mmol)を0℃にて攪拌下滴下し、20分間撹拌した。反応混合物に塩化メチレン(50mL)、(2R、3R)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソ-2-アゼチジニルアセテート (4.6g、15.9mmol)、ヨウ化亜鉛 (2.2g、6.8 mmol)を0℃にて加えた後、氷浴槽を除き、室温にて4.5時間攪拌した。反応液を氷冷した飽和炭酸

では、5.0~5~(11.0~1~1(11.0~1~1(11.0~1~1) アゼチジニルアセテート (4.6g、15.9mmol)、ヨウ化亜鉛 (2.2g、6.8 mmol) を0℃に て加えた後、氷浴槽を除き、室温にて4.5時間攪拌した。反応液を氷冷した飽和炭酸 水素ナトリウム水溶液に加え有機層を分液し、水層を酢酸エチルで抽出した。有機層 を合せて硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフフィー(シリカゲル180ml、hexane:EtOAc =  $4:1\rightarrow0:1$ )にて精製し、4-ニトロベンジル( $4-\{[(2R,3S)-3-((1R)-1-\{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}-2-クロロフェニル)アセテート(5.2g、収率79.7%)を白色固体として得た。$ 

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  0.079 (s, 6 H) ,0.88 (s, 9 H), 1.26 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 2.88 (dd, 1 H, J = 5.2, 2.4 Hz), 3.14 (dd, 1 H, J = 18, 10 Hz), 3.43 (dd, 1 H, J = 17.6, 2.8 Hz), 3.92 (s, 2 H), 4.09-4.12 (m, 1 H), 4.21-4.23 (m, 1 H), 5.26 (s, 2 H), 6.06 (br-s, 1 H), 7.50-7.54 (m, 3 H), 7.82 (dd, 1 H, J = 8.4, 2.0 Hz), 7.89 (d, 1 H, J = 2.0 Hz), 8.22 (dd, 2 H, J = 6.8, 4.8 Hz).

参考例 9

参考例8で得られた4-ニトロベンジル(4-{[(2R, 3S)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジ メチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}-2-クロロフ エニル)アセテート (5.2g、9.6 mmol) とアリルグリオキサレート1水和物 (1.8g、13.6 mmol) をトルエン (105 ml) に溶解し、ディーンスタークトラップで生成する水を 除きながら4時間加熱還流した。反応液を濃縮し、残渣物と2,6-ルチジン(1.9mL、 16.3 mmol)をTHF(101ml)に溶解した。-20℃から-30℃の間に、塩化チオニル(0.93mL、 12.7 mmol)を滴下し12分間攪拌した。反応混合中の不溶物を窒素雰囲気下で濾別し、 THFにて洗浄し、濾液と洗浄液を合せて濃縮した。残渣物を1, 4-ジオキサン (108 m1)に溶解し、トリフェニルホスフィン(5.2g、19.9mmol)、2,6-ルチジン(2.4mL、 20.8 mmol) を加え40℃にて6時間攪拌した。放冷後、反応液を濃縮し、残渣物に酢 酸エチルを加え、食塩水にて洗浄し、硫酸マグネシウムにて乾燥後、濃縮し、残渣物 をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 180mL、ヘキサン/酢酸エチル = 2:1→1:2) にて精製し、アリル{[(2R, 3S)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリ ル]オキシ}エチル)-2-[2-(3-クロロ-4-{2-[(4-ニトロベンジル)オキシ]-2-オキソエ チル}フェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル] }(トリフェニルホ スホラニリデン)アセテート(5.4g、収率64%)を薄黄色アモルファスとして得た。 LC/MS (EI) 933 (M+1)

20

5

10

15

参考例10

工程a)

参考例 9 で得られたアリル{[(2R,3S)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル] オキシ}エチル)-2-[2-(3-クロロ-4-{2-[(4-ニトロベンジル)オキシ]-2-オキソエチ ル}フェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル] } (トリフェニルホス ホラニリデン)アセテート(2.0g,2.1mmol)をTHF40mLに溶解し、亜鉛粉末2.1g(31.5mol)、塩化アンモニウム水溶液(2M,16mL、31.5mmol)、酢酸(1.8mL、31.5mmol)を加え、室温にて5時間撹拌した。反応液をセライト濾過(酢酸エチルにて洗浄)し、ろ液を5%硫酸水素カリウム水溶液、飽和食塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮して、残渣物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 60mL、クロロホルム/メタノール = 1:0→25:1)にて精製し、(4-{[(2R,3S)-1-[2-(アリルオキシ)-2-オキソー1-(トリフェニルホスホラニリデン)エチル]-3-((1R)-1-{[tert-プチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}-2-クロロフェニル)酢酸(1.7g、収率98%)を薄黄色アモルファスとして得た。

15 LC/MS (EI) 799 (M+1)

工程b)

工程a)で得られた(4-{[(2R, 3S)-1-[2-(アリルオキシ)-2-オキソ-1-(トリフェニル ホスホラニリデン)エチル]-3-((1*R*)-1-{[*tert*-プチル(ジメチル)シリル]オキシ}エチ ル)-4-オキソアゼチジン-2-イル]アセチル}-2-クロロフェニル)酢酸(1.4g、1.75mmol) を、4-アミノメチルイミダゾール2水和物(0.51g、3.0mmol)、トリエチルアミン(0.83 m1、6.0 mmol) の氷冷DMF(20mL)溶液に加え、続けて1-ヒドロキシベンゾトリアゾー 5 ル(0.47g、3.5mmol)、EDCI(0.67g、3.5mmol)を加えた。5分間撹拌した後、氷浴槽を 除き、更に室温にて150分撹拌した。反応液に氷水、酢酸エチルを加え、水、飽和食 塩水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮して、残渣物をシリカゲルカラムク ロマトグラフィー (シリカゲル 60mL、クロロホルム/メタノール = 1:0→10:1→5:1) にて精製し、アリル{[(2R, 3S)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジメチル)シリル]オキシ} 10 エチル)-2-[2-(3-クロロ-4-{2-[(1#-イミダゾール-5-イルメチル)アミノ]-2-オキソ エチル}フェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル] }(トリフェニル ホスホラニリデン)アセテート(1.3g、収率84%)を薄黄色アモルファスとして得た。 このものはそのまま次の反応に用いた。アリル{[(2R, 3S)-3-((1R)-1-{[tert-ブチル(ジ メチル)シリル]オキシ}エチル)-2-[2-(3-クロロ-4-{2-[(1#-イミダゾール-5-イルメ 15 チル)アミノ]-2-オキソエチル}フェニル)-2-オキソエチル]-4-オキソアゼチジン-1-イル]}(トリフェニルホスホラニリデン)アセテート(1.29 g)と4-ジメチルアミノ ピリジン(18 mg、0.14 mmol)をピリジン(13 ml)に溶解し、0℃にてアリルクロ ロホルメート (0.2 ml、1.9 mmol) を加え20分攪拌した。反応液に酢酸エチルを加 え、飽和重曹水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮し黄色油 20 状物 (1.35 g) を得た。このものは、そのまま冷70%TFA水溶液(10mL)に溶解し、5分 間撹拌した後、氷浴槽を除き、更に室温にて30分撹拌し、再び氷浴槽にて冷却した。 反応液に飽和重曹水を加え系中のpHを8.0にした後、酢酸エチルを加え、飽和食塩 水で洗浄、硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃縮し薄黄色アモルファス(1.2g)を得 て、このものはそのまま次の反応に用いた。得られた薄黄色アモルファス(1.2 g) 25 とトリエチルアミン(1.56 m l 、11.2 mmol)をTHF(24m l )に溶解し、0℃にて クロロトリメチルシラン(1.52 ml、8.4 mmol)を加え、5分間撹拌した後、氷浴槽 を除き、更に室温にて25分撹拌して再び氷浴槽にて冷却した。反応液に酢酸エチル、 飽和重曹水を加え、有機層を飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥、濾過、濃 縮しアリル 5-{[({4-[((21,35)-1-[2-(アリルオキシ)-2-オキソ-1-(トリフェニルホ 30

スホラニリデン)エチル]-4-オキソ-3-{(1*R*)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル} アゼチジン-2-イル)アセチル]-2-クロロフェニル}アセチル)アミノ]メチル}-1*H*-イミダゾール-1-カルボキシレート (1.27 g、収率83%) を黄色油状物として得た。 LC/MS (EI) 919 (M+1)

5

10

15

20

#### 工程c)

工程 b) で得られたアリル 5-{[({4-[((2*R*, 3*S*)-1-[2-(アリルオキシ)-2-オキソ-1-(トリフェニルホスホラニリデン)エチル]-4-オキソ-3-{(1*R*)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル}アゼチジン-2-イル)アセチル]-2-クロロフェニル}アセチル)アミノ]メチル}-1*H*-イミダゾール-1-カルボキシレート(1.27g)をトルエン(26 m 1) に溶解し、N, Oーピストリメチルシリルアセトアミド(0.7 m 1)、2, 6-ジ-tert-ブチルーアークレゾール(20mg)を加え,、100℃にて2時間加熱還流した。放冷後、反応液を濃縮し、残渣物をカラムクロマトグラフィー(シリカゲル 150mL、クロロホルム:メタノール = 100:0~100:3) で精製し、アリル(5*R*,6*S*)-3-(4-{2-[({1-[(アリルオキシ)カルボニル]-1*H*-イミダゾール-5-y1}メチル)アミノ]-2-オキソエチル}-3-クロロフェニル)-7-オキソ-6-{(1*R*)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル}-1-アザビシクロ[3.2.0]へプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.78 g、収率89%)を黄色油状物として得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  0.15 (s, 9 H), 1.29 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 3.10-3.30 (m, 3 H), 3.69 (s, 2 H), 4.15-4.21 (m, 2 H), 4.35 (d, 2 H, J = 5.6 Hz), 4.58-4.65 (m, 2 H), 4.85-4.87 (m, 2 H), 5.18-5.46 (m, 4 H), 5.81-6.05 (m, 2 H), 6.12-6.20 (m, 1 H), 7.30 (s, 1 H), 7.36-7.70 (m, 3 H), 7.45-7.60 (m, 2 H), 8.05 (s, 1 H).

#### 工程d)

工程c)で得られたアリル(5R, 6S)-3-(4-{2-[({1-[(アリルオキシ)カルボニル]-1H-イミダゾール-5-y1}メチル)アミノ]-2-オキソエチル}-3-クロロフェニル)-7-オキソー6-{(1R)-1-[(トリメチルシリル)オキシ]エチル}-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.78 g、1.22 mmol)をTHF(23m1)と水(11 m1)に溶解し、氷浴中で冷却しpHメーターを使用しながら、0.1 N塩酸をゆっくりと滴下しpH = 3.0に調製した。15分後、飽和重曹水をゆっくりと滴下しpH = 6.8に調製し、

#### 実施例1

5

10

15

20

(5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩 (0.17g) を乾燥DMF (1.7 m 1) に溶解させた後、氷冷し、ピバロイルオキシメチルヨーダイド (0.12g) の乾燥DMF (1.2m 1)溶液をゆっくりと滴下し、撹拌した。30分後、酢酸エチルを加え、重曹水、水、食塩水にて洗浄した。有機層を硫酸ナトリウムにて乾燥後、濃縮し、残渣をシリカゲルカラム(ヘキサン:酢酸エチル=1:2~酢酸エチルのみ)にて精製し、[(2,2-ジメチルプロパノイル)オキシメチル (5R,6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート (0.15g、収率70%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)

δ

25 1.19(s, 9H), 1.37(d, 3H, J=6.4Hz), 1.71(d, 1H, J=5.2Hz), 3.18-3.32(m, 3H), 3.82(s, 3H), 4.23-4.31(m, 2H), 5.79(d, 1H, J=5.2Hz), 5.89(d, 1H, J=5.2Hz), 6.87(d, 2H, J=12.0Hz), 7.36(d, 2H, J=12.0Hz)

#### 実施例2

5

10

(5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(0.18g)を乾燥DMF(3.6 m1)に溶解させた後、氷冷し、塩化トリエチルベンジルアンモニウム(0.11g)を加えた。そこにブロモメチルアセテート(0.16m1)を滴下し、ゆっくりと室温に戻し撹拌した。40分後、酢酸エチルを加え、重曹水、水、食塩水にて洗浄した。有機層を硫酸ナトリウムにて乾燥後、濃縮し、残渣をシリカゲルカラム(酢酸エチルのみ)にて精製し、(アセチルオキシ)メチル(5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.15g、収率48%)を得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)

δ

1. 38 (d, 3H, J=6.0Hz), 1. 71 (d, 1H, J=4.8Hz), 2. 09 (s, 3H), 3. 20-3. 30 (m, 3H), 3. 83 (s, 3H), 4. 22-4. 31 (m, 2H), 5. 80 (d, 1H, J=4.8Hz), 5. 87 (d, 1H, J=4.8Hz), 6. 88 (d, 2H, J=7.2Hz), 7. 39 (d, 2H, J=7.2Hz)

#### 実施例3

20

(5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(0.43g)を乾燥DMF(4.3ml)に溶解し、塩化トリエチルベンジルアンモニウム(0.25g)を加えた。そこに

1-クロロエチルシクロヘキシルカルポネート (0.62g) を滴下し、50℃まで加熱し撹拌した。1時間後、室温に戻し酢酸エチルを加え、重曹水、水、食塩水にて洗浄した。有機層を硫酸ナトリウムにて乾燥後、濃縮し、残渣をシリカゲルカラム(ヘキサン:酢酸エチル=1:2→1:3→酢酸エチルのみ)にて精製し、1-{[(シクロヘキシロキシ)カルポニル]オキシ}エチル(5R,6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート (0.12 g、収率20%)を得た。

 $^{1}$  H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>)

δ

5

10 1.13-1.99 (m, 17H), 3.17-3.31 (m, 3H), 3.82 (s, 3H), 4.19-4.26 (m, 2H), 4.60-4.65 (m, 1H), 6.83-6.90 (m, 3H), 7.39 (t, 2H, J=8.0Hz)

#### 実施例4

15 (5R,6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(0.15g)を乾燥DMF(2.0 m 1) に溶解し氷浴冷却した。4-ブロモメチル-5-メチル-1,3-ジオキソル-2-オン(115mg)を滴下した後、撹拌し、30分後、浴槽を除き更に30分撹拌した後、酢酸エチルを加え、重曹水、水、食塩水にて洗浄した。有機層を硫酸ナトリウムにて乾燥後、

20 濃縮し、残渣をシリカゲルカラム(酢酸エチルのみ)にて精製し、(5-メチル-2-オキソ-1,3-ジオキソル-4-イル)メチル(5R,6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート (0.11g、収率<math>60%)を得た。

<sup>1</sup>HNMR (400MHz, CDC1<sub>3</sub>)

 $25 \delta$ 

1.37(d, 3H, J=6.0Hz), 1.73(d, 1H, J=4.8Hz), 3.18-3.32(m, 3H), 4.24-4.29(m, 2H), 4.90(m, 2H)

dd, 1H, J=39.6Hz, 14Hz), 5.90 (d, 1H, J=6.4Hz), 6.88 (dd, 2H, J=9.2Hz, 2.8Hz), 7.30 (dd, 2H, J=9.2Hz, 2.8Hz)

#### 実施例5

5

10

15

20

参考例 3 で得られたアリル (5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(3-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート (1.37 g、3.99 mmo1)、トリフェニルホスフィン (52 mg)、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0) (0.23 g、0.2 mmo1) をTHF (20 m 1) に溶解し、0 ℃にて2-エチルヘキサン酸ナトリウムの酢酸エチル (0.5 M、8.0 m 1、4.0 mmo1) 溶液を加え1時間攪拌した。ヘキサン (30 m 1) を加え析出した白色固体を窒素雰囲気下で濾取し、ヘキサンで洗浄し、減圧下室温で乾燥し粗生成物を得た。少量の氷冷水に溶解し、C18逆相カラムクロマトグラフィー (充填剤:和光純薬製Wakosil 40C18、移動相;0~5%THF/氷冷イオン交換水)にて精製した。目的物のフラクションを合せてTHFを減圧下室温で1時間攪拌して除き、凍結乾燥して(5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(3-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩 (297 mg、収率23%)を得た。LCMS (EI) 304 (M+1).

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, DMSO-d6)  $\delta$  1.09 (d, 3 H, J = 6.3 Hz), 2.82 (dd, 1 H, J = 15.6 Hz, 9.9 Hz), 3.01 (dd, 1 H, J = 15.6 Hz, 8.5 Hz), 3.08 (dd, 1 H, J = 6.5 Hz, 2.8 Hz), 3.63 (s, 3 H), 3.80-3.88 (m, 1 H), 3.92-3.97 (m, 1 H), 4.94 (d, 1 H, J = 5.0 Hz), 6.62 (ddd, 1 H, J = 8.0 Hz, 2.5 Hz, 0.7 Hz), 6.94-6.96 (m, 1 H), 7.06 (t, 1 H, J = 8.0 Hz), 7.09-7.10 (m, 1 H).

#### 25 実施例 6

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDC13)  $\delta$  1.18 (s, 9 H), 1.36 (d, 3 H, J = 6.3 Hz), 3.17-3.55 (m, 3 H), 3.80 (s, 3 H), 4.18-4.32 (m, 2 H), 5.76 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5.85 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 6.87-6.92 (m, 3 H), 7.23-7.28 (m, 1 H).

#### 実施例7

5

15

20

文献[Tetrahedron Letters, 34,3211-3214(1993)]に記載の方法に準じて得られた 4-二トロベンジル(5R,6S)-3-(4-エトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]へプト-2-エン-2-カルポキシレート(1.39g)の THF(28mL)溶液を氷冷し、炭酸水素ナトリウムのイオン交換水(28mL)溶液、10%パラジウム炭素[50%含水](0.14g)を加えた後、常圧にて水素に置換し、同温度で3時間撹拌した。不溶物をセライトで濾別し、濾液にクロロホル(80mL)を加え有機層と分離した後、イオン交換水20mLにて抽出した。分離抽出した水溶液を減圧下に1時間おいて有機溶媒を除去した後、C18逆相カラムクロマトグラフィー(Wakosil C18 逆相カラム、移動相;イオン交換水/THF)にて精製後凍結乾燥し、(5R,6S)-3-(4-エトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]へプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(0.44g、収率42%)を得た。

 $^{1}$  H NMR (400 MHz, D<sub>2</sub>0)  $\delta$ 

1. 20 (d, 3H, J=6. 4Hz), 1. 26 (t, 3H, J=6. 8Hz), 2. 95 (dd, 1H, J=17. 2Hz, 10. 0Hz), 3. 25 (dd, 1H, J=17. 2Hz, 8. 4Hz), 3. 35-3.38 (m, 1H), 4. 02 (q, 2H, J=6. 8Hz), 4. 12-4.17 (m, 2H), 6. 83 (d, J=8.8Hz, 2H), 7. 16 (d, J=8.8Hz, 2H)

#### 5 実施例8

実施例7で得られた(5R, 6S)-3-(4-エトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(0.2g) の乾燥DMF溶液を氷冷し、ピバロイルオキシメチルヨーダイド(0.14g)を加え同温度で90分撹拌した。反応液に酢酸エチルと氷水を加えて分液し、有機層を冷食塩水洗浄(4回)後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチルのみ)により精製し、[(2, 2-ジメチルプロパノイル)オキシメチル(5R, 6S)-3-(4-エトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.15g、収率60%)を得た。

 $^{1}$  H NMR (400 MHz, CDCl $_{3}$ )  $\delta$ 

1.19(s, 9H), 1.36(d, 3H, J=6.4Hz), 1.41(t, 3H, J=6.8Hz), 1.81(d, 1H, J=4.8Hz), 3.18-3. 31(m, 3H), 4.05(q, 2H, J=6.4Hz), 4.23-4.28(m, 2H), 5.79(d, 1H, J=5.4Hz), 5.88(d, 1H, J=5.4Hz), 6.81(d, J=8.4Hz, 2H), 7.35(d, J=8.4Hz, 2H)

20

10

15

実施例1~実施例8と同様にして、以下の表に示す化合物を得た。

	r		
	実施例 9	実施例10	実施例11
Rª	—Н	—Н	—Н
R <sup>b</sup>	— 0E t	— 0E t	—Н
R°	—н	—Н	-OCF <sub>3</sub>
R	— Na	—СH₂0СО t —Ви	Na
デタ	1.25 (d, 3H, J= 6.4Hz), 1.30 (t, 3H, J= 7.0Hz), 3.02 (dd, 1H, J= 16.9Hz, 9.8Hz), 3.35 (dd, 1H, J= 16.9Hz, 8.4Hz), 3.42- 3.48 (m, 1H), 4.05 (q, 2H, J= 7.0Hz), 4.16- 4.28 (m, 2H), 6.83-6.95	1.18 (s, 9H), 1.37 (d, 3H, J=6.3Hz), 1.41 (t, 3H, J=7.0Hz), 1.73 (d, 1H, J=4.9Hz), 3.17-3.30 (m, 3H), 4.02 (q, 2H, J=7.0Hz), 4.24-4.31 (m, 2H), 5.78 (d, 1H, J=5.5Hz), 5.86 (d, 1H, J=5.5Hz), 6.83-6.92 (m, 3H)	1. 19 (dd, 3H, J=4. 0Hz , 6. 4Hz), 2. 97 (dd, 1H , J=16. 8Hz, 10Hz), 3. 32 (dd, 1H, J=16. 8Hz, 8. 4Hz), 3. 39-3. 41 (m , 1H), 4. 13-4. 22 (m. 2

表22

	30211		
	実施例12	実施例13	実施例14
Ra	—Н	—Н	—Н
R <sup>b</sup>	—Н	—Н	—Н
R c	$-0$ CF $_3$	— CH <sub>3</sub>	— CH <sub>3</sub>
R	-CH₂0C0 t -Bu	-Na	-CH₂OCO t -Bu
	CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.18(s, 9H), 1.37(d ,3H, J=6.4Hz), 1.75 (d, 1H, J=4.8Hz), 3. 17-3.34(m, 3H), 4.2 6-4.33(m, 2H), 5.77 (d, 1H, J=5.6Hz), 5. 87(d, 1H, J=5.6Hz), 7.19(d, J=8.0Hz, 2H		1.19 (s, 9H), 1.37 (d, 3 H, J=6.3 Hz), 1.90 (br. d, 1 H, J=4.0Hz), 2.36 (s, 3 H), 3.21 (dd, 1H, J=9.8 Hz, 18.3 Hz), 3.24 (dd, 1 H, J=2.8 Hz, 6.8 Hz), 3.31 (dd, 1 H, J=8.9 Hz, 18.3 Hz), 4.21-4.31 (m, 2 H), 5.77 (d, 1 H, J=5.5 Hz), 5.87 (d, 1 H,

	実施例15	実施例16	実施例17
. Ra	—H	—H	—Н.
R <sup>b</sup>	$-CH_3$	$-CH_3$	—Н
R c	—Н	—Н	— СН <sub>2</sub> ОСН <sub>3</sub>
R	- Na	-CH₂OCO t -Bu	— Na
物ピータ	$\delta$ 1.15 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 2.16 (s, 3 H), 2.91 (dd, 1 H, J = 9.7 Hz, 16.8 Hz), 3.27 (dd, 1 H, J = 8.4 Hz, 16.8 Hz), 3.35 (dd, 1 H, J = 2.8 Hz, 6.0 Hz), 4.06-4.18 (m, 2 H), 6.98-7.15 (m, 4 H). IR (ATR) 1743, 1585, 1389, 1308, 1250, 1223, 1134, 1001, 947, 783, 694 cm <sup>-1</sup> .	<sup>1</sup> H NMR (CDC1 <sub>3</sub> , 300 MHz) δ 1.18 (s, 9H), 1.37 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 2.35 (s, 3 H), 3.15-3.36 (m, 3 H), 4.23-4.33 (m, 2 H), 5.77 (d, J = 5.5 Hz), 5.85 (d, J = 5.5 Hz), 7.12-7.24 (m, 4 H). IR (ATR) 2974, 1751, 1481, 1458, 1340, 1267, 1182, 1120, 1095, 1022, 980, 785, 731, 696 cm <sup>-1</sup> . LCMS (EI) 402 (M+1 <sup>+</sup> ).	3.91-3.97 (m, 1 H), 4.28 (s, 2 H), 4.94 (d, 1 H, J = 4.9 Hz), 7.09 (br. d, 2 H, J = 8.3 Hz), 7.38 (br.

	CO <sub>2</sub> R		
	実施例18	実施例19	実施例20
Ra	—н	-H	—Н
R <sup>b</sup>	—н	—н	—н
R°	- CH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>	-c1	-c1
R	-CH₂OCO t -Bu	— Na	-CH₂OCO t -Bu
	H NMR (CDC1 <sub>3</sub> , 400 MHz) $\delta$ 1.19 (s, 9 H), 1.37 (d, 3 H, J = 6.3 Hz), 1.83 (d, 1 H, J = 4.8 Hz), 3.22 (dd, 1 H, J = 9.9 Hz, 18.3 Hz), 3.26 (dd, 1 H, J = 2.7 Hz, 6.9 Hz), 3.33 (dd, 1 H, J = 8.9 Hz, 18.3 Hz), 4.23-4.33 (m, 2 H), 5.77 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5.87 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5.87 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 7.31-7.38 (m, 4 H). LCMS (EI) 432 (M+1+).	1.17 (d, 3H, J=6.4Hz), 2.94 (dd, 1H, J=16.9Hz, 9.8Hz), 3.30 (dd, 1H, J=16.9Hz, 8.4Hz), 3.35-3.41 (m, 1H), 4.08-4.20 (m, 2H), 7.16-7.21 (m, 2H),	3.14-3.35 (m, 3H), 4.19-4.34 (m, 2H), 5.76 (d, 1H, J=5.5Hz),

表25

		<del></del>	
	実施例21	実施例22	実施例23
Ra	— H	—H	—H
R <sup>b</sup>	—Н	—Н	-F
Rc	<b>-</b> F	—F	—H
R	— Na	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	-Na
データ	1.03 (d, 3H, J=6.4Hz), 2. 80 (dd, 1H, J=16.8Hz, 8.4 Hz), 3.14 (dd, 1H, J=16.8 Hz, 8.4Hz), 3.21-3.23 (m	<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.18(s, 9H), 1.37(d, 3H, J=6.4Hz), 3.17-3.33(m, 3H), 4.25-4.32(m, 2H), 5.76(d, 1H, J=5.4Hz), 5.8 7(d, 1H, J=5.4Hz), 6.99-7.06(m, 2H), 7.33-7.37(	1.18(d, 3H, J=6.4Hz), 2. 96(dd, 1H, J=16.8Hz, 10Hz), 3.24(dd, 1H, J=16.8Hz, 3.39-3.40(m, 1H), 4.11-4.20(m, 2H), 6.92-7.04(m, 3H),
		m, 2H)	

	実施例24	実施例25	実施例26
Ra	—Н		—F
R <sup>b</sup>	_F	—H	—Н
Rc	—H	—H	—Н
R	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	Na	-CH₂0C0 t -Bu
<i>テ</i> ゙-タ	δ 1.18(s, 9H), 1.37(d, 3H, J =6.4Hz), 1.80(d, 1H, J=4. 4Hz), 3.16-3.34(m, 3H), 4 .24-4.33(m, 2H), 5.76(d, 1H, J=5.4Hz), 5.86(d, 1H, J=5.4Hz), 7.02-7.12(m, 3)	1.17(d, 3H, J=6.4Hz), 2.8 5(dd, 1H, J=16.4Hz, 9.6Hz), 3.29(dd, 1H, J=16.4Hz, 8.8Hz), 3.35-3.37(m, 1H), 4.08-4.19(m, 2H), 6.97-7.06(m, 2H),	1.17(s, 9H), 1.37(d, 3H, J =6.4Hz), 1.74(d, 1H, J=4. 4Hz), 3.14-3.36(m, 3H), 4
	H), 7.30-7.32 (m, 1H)		H)

表27

	実施例27	実施例28	実施例29
Ra	—н	—н	—н
Rb	—н	—н	—Н
R°	— CN	— CN	−SO <sub>2</sub> NHMe
R	—Na	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	Na
1	<sup>1</sup> H NMR (400MH z, D <sub>2</sub> 0) δ 1.16 (d, 3H, J=6.4Hz), 2.97 (dd, 1H, J=16.9Hz, 9.9Hz), 3.31 (dd, 1H, J=16.9Hz, 8.5H z), 3.36-3.43 (m, 1H), 4.06-4.14 (m, 1H), 4.14-4.22 (m, 1H), 7.25-7.36 (m, 2H), 7.52-7.80 (m, 2H)	CDCl <sub>3</sub> ) $\delta$ 1.18(s, 9H), 1.37(d, 3H, J=6.3Hz), 1.78 (br s, 1H), 3.15-3.40(m, 3H), 4.25-4.40(m, 2H), 5.76(d, 1H, J=5.5Hz), 5.86(d, 1H, J=5.5Hz), 7.40-7.46(m, 2H),	<sup>1</sup> H NMR (400MH z, D <sub>2</sub> 0) δ 1. 26 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 50 (s, 3H), 3. 08 (dd, 1H, J= 16. 9Hz, 9. 9Hz), 3. 43 (dd, 1H J=16. 9Hz, 8. 5Hz), 3. 47-3. 53 (m, 1H), 4. 17-4. 24 (m, 1H), 4. 24-4. 36 (m, 1H), 7. 50 (d, 2H, J=8. 6Hz), 7. 75 (d, 2H, zJ=8. 6Hz)

	実施例30	実施例31
R a	—н	—Н
R <sup>b</sup>	—н	—н
Rc	− OCH₂CH₂OCH₃	- OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>
R	—Na	— CH₂OCO t — Bu
物性 データ	IR (ATR) 1781, 1585, 1511, 1456, 1383, 1288, 1250, 1219, 1192, 1138, 1124, 1068, 1035, 924, 860, 827, 802, 777, 710 cm <sup>-1</sup> .	9H), 1.37 (d, 3 H, J=6.4 Hz), 3.20-3.28 (m, 3 H), 3.45 (s, 3 H), 3.74-3.77 (m, 2 H), 4.12-4.16 (m, 2 H), 4.22-4.30 (m, 2 H), 5.79 (d, 1 H, J=5.5 Hz), 5.88 (d, 1 H, J=5.5 Hz), 6.87-6.92 (m, 2 H), 7.33-7.39 (m, 2 H). IR (ATR) 2974, 1774, 1751, 1604.

#### 実施例32

(5R, 6S)-3-(4-シアノフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]へプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(0.2g)を乾燥DMF(4.0 m1)に溶解し氷浴冷却した。ヨウ化テトラブチルアンモニウム(0.53g)、4-(2-クロロエチル)-モルホリン(1Mトルエン溶液1.8mL)を加えた後、撹拌した。30分後、浴槽を除き更に48時間撹拌した後、酢酸エチルを加え、pH6.86リン酸水溶液、水、食塩水にて洗浄した。有機層を硫酸ナトリウムにて乾燥後、濃縮し、残渣をシリカゲルカラム(クロロホルム:メタノール=1:0→10:1)にて精製し、2-モルホリン-4-イルエチル(5R, 6S)-3-(4-シアノフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]へプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.10g、収率33%)を得た。
¹HNMR(400MHz, CDC1₀)

 $\delta$  1. 37 (d, 3H, J=6. 4Hz), 1. 72 (s, 1H), 2. 40-2. 51 (m, 4H).

2.58-2.65 (m, 2H), 3.16-3.37 (m, 3H), 3.60-3.62 (m, 4H).

4. 22-4. 40 (m, 4H), 7. 47 (d, 2H, J=8. 4Hz), 7. 64 (d, 2H, J=8. 4Hz)

\_ .

5

10

15

#### 実施例33

アリル (5R, 6S)-3-(3-フルオロ-4-メトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.807g)、20 テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム (0) (50 mg)、トリフェニルホスフィン (10 mg) のTHF(12 mL)溶液に2-エチルヘキサン酸ナトリウム (0.5M酢酸エチル溶液、4.46 mL)を室温で加えた。溶媒を減圧除去し、残渣に塩化メチレン (10 mL)

を加え、イオン交換水( $10 \, \text{mL} \, \text{x} \, 3$  回)で抽出した。水層を合せて減圧下で1時間撹拌し残存塩化メチレンを留去した。水層をC18逆相カラムクロマトグラフィー( $Wakosil \, 40C18$ 、 $38 \, \phi \, \text{X} \, 60 \, \text{mm}$ 、移動相; $0 \sim 5 \, \% \, \text{THF} \, \%$  冷イオン交換水)にて精製した。目的物のフラクションを合せてTHFを減圧下室温で1時間攪拌して除き、凍結乾燥して

5 (5R, 6S)-3-(3-フルオロ-4-メトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(450 mg、収率59%)を得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, DMSO-d<sub>s</sub>)

 $\delta$  1.08 (d, 3 H, J = 6.3 Hz), 2.83 (dd, 1 H, J = 9.9 Hz, 15.7Hz), 2.97 (dd, 1 H, J = 8.5 Hz, 15.7Hz), 3.06 (dd, 1 H, J = 2.8 Hz, 6.6Hz), 3.76 (s, 3 H), 3.80-3.88 (m, 1 H), 3.89-3.95 (m, 1 H), 4.94 (d, 1 H, J = 5.0 Hz), 6.94 (t, 1 H, J = 9.0Hz), 7.06-7.10 (m, 1 H), 7.56 (dd, 1 H, J = 2.1 Hz, 14.1 Hz). LCMS (EI) 322 (M+1<sup>+</sup>).

#### 15 実施例34

20

25

(5R, 6S)-3-(3-フルオロ-4-メトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩 (100 mg) のDMF (3 mL) 溶液に0℃でピバロイルオキシメチルヨーダイド (77 mg) を加え、15分撹拌した。反応混合物にジエチルエーテル (50 mL) を加え飽和食塩水 (50 mL x 3 回) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し、濾過し、溶媒を減圧溜去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール= 100:0~100:3)で精製して[(2, 2-ジメチルプロパノイル)オキシ]メチル (5R, 6S)-3-(3-フルオロ-4-メトキシフェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート (70 mg、55%) を得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>2</sub>)

 $\delta$  1. 20 (s, 9 H), 1. 36 (d, 3 H. J = 6.3 Hz), 3. 20 (dd, 1 H, J = 9.9 Hz, 18.2 Hz), 3. 23-3. 26 (m, 1 H), 3. 29 (dd, 1 H, J = 9.0 Hz, 18.2 Hz), 3. 91 (s, 3 H), 4. 22-4. 31

(m, 2 H), 5.80 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5.89 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 6.90-6.95 (m, 1 H), 7.15-7.20 (m, 2 H).

LCMS (EI) 436 (M+1+).

# 5 実施例33および実施例34と同様にして、以下の表に示す化合物を得た。

	実施例35	実施例36	### #I O P
Ra	—H	<del></del>	実施例37
R <sup>b</sup>		—Н	—H
	— ОСН <sub>3</sub>	$-$ OCH $_3$	-0CH <sub>3</sub>
R°	—F	-F	-0CH <sub>3</sub>
R	— Na	-CH₂OCO t -Bu	-Na
物性 デ-タ	<sup>1</sup> H NMR (DMSO-d <sub>6</sub> , 400 MHz) δ 1.15 (d, 3 H, J= 6.3 Hz), 2.92 (dd, 1 H, J=9.9 Hz, 15.8 Hz), 3.08 (dd, 1 H, J=8.5 Hz, 15.8 Hz), 3.14 (dd, 1 H, J=2.8 Hz, 6.5 Hz), 3.77 (s, 3 H), 3.89-3.94 (m, 1 H), 3.98-4.03 (m, 1 H), 5.01 (d, 1 H, J=4.9 Hz), 6.96 (ddd, 1 H, J=2.1 Hz, 4.5 Hz, 8.5 Hz), 7.04 (dd, 1 H, J=8.5 Hz, 11.4 Hz), 7.57 (dd, 1 H, J=2.0 Hz, 8.8 Hz).  IR (ATR) 3336, 2970, 1743, 1597, 1516, 1454, 1392, 1323, 1304, 1261, 1238, 1223, 1207, 1176, 1122, 1026, 949, 906, 852, 810, 771, 702 cm <sup>-1</sup> .  LCMS (EI) 322 (M+1 <sup>+</sup> ).	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> , 400 MHz) δ 1.17 (s, 9 H), 1.36 (d, 3 H, J = 6.3 Hz), 3.22 (dd, 1 H, J = 9.9 Hz, 18.3 Hz), 3.25-3.27 (m, 1 H), 3.29 (dd, 1 H, J = 9.0 Hz, 18.4 Hz), 3.89 (s, 3 H), 4.21-4.32 (m, 2 H), 5.78 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5.86 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 6.88 (ddd, 1 H, J = 2.1 Hz, 4.3 Hz, 8.4 Hz), 7.04 (dd, 1 H, J=8.4 Hz, 10.9 Hz), 7.07-7.09 (m, 1 H). LCMS (EI) 436 (M+1 <sup>+</sup> ).	"H NMR (400 MHz, D <sub>2</sub> 0) δ 1.18 (d, 3H, J=5.4H z), 2.90 (dd, 1 H, J=16.8Hz, 9.6Hz), 3.22 (dd, 1H, J=16.8H z, 8.4Hz), 3.3 1-3.33 (m, 1H), 3.69 (s, 3H), 3.72 (s, 3H), 4.08-4.15 (m, 2 H), 6.77-6.88

		T	
	実施例38	実施例39	実施例40
Ra	—Н	—н	—Н
R <sup>b</sup>	$-0$ CH $^3$	— CH <sub>3</sub>	— CH <sub>3</sub>
R c	$-0$ CH $^{3}$	- OCH <sub>3</sub>	-0CH <sub>3</sub>
R	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	—Na	-CH <sub>2</sub> 0C0 t -B <sub>11</sub>
物性 テ゚-タ	3. 90 (s, 3H), 4. 24-4. 29 (m, 2 H), 5. 81 (d, 1H, J=5. 6Hz), 5. 88 (d, 1H, J=5. 6Hz), 6. 82 (d, 1H, J=8. 4Hz), 6. 98 (dd, 1H, J =8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 07 (d, 1H, J=2. 0Hz)	δ 1. 20 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 06 (s, 3H), 2. 93 (dd, 1H, J=16. 9Hz, 9. 7Hz), 3. 28 (dd, 1H, J=16. 9Hz, 8. 6Hz), 3. 33-3. 39 (m, 1H), 3. 74 (s, 3H),	<sup>1</sup> H NMR (400MH z, CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.19 (s, 9H), 1.37 (d, 3H, J=6.3Hz), 1.78 (d, 1H, J=4.9Hz), 2.20 (s, 3H), 3.15-3.33 (m, 3H), 3.85 (s. 3H), 4.20-4.31 (m)

表31

	実施例41	実施例42	実施例43
Ra	—H	—Н	⊢.H
R <sup>b</sup>	—C1	-c1	$-\mathrm{NH_2}$
Rc	$-NH_2$	-NH <sub>2</sub>	-C1
R	— Na	-CH₂OCO t -Bu	-Na
物性 デ-タ	1. 25 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 98 (dd, 1H, J=16. 8Hz, 9. 7Hz), 3. 30 (dd, 1H, J=16. 8Hz, 8. 6Hz), 3. 37-3. 44 (m, 1H), 4. 12-4. 25 (m, 2H), 6. 85 (d, 1H, J=8. 4Hz), 7. 11 (dd. 1H, J=8. 4Hz, 2. 1Hz), 7. 29 (d. 1H, J=2. 0Hz).	1.21(s,9H), 1.36(d,3H,J=6.3Hz), 1.81 (br s,1H), 3.13-3.30(m,3H), 4.19-4.28(m,4H), 5.81(d,1H,J=5.5Hz),	3. 30 (dd, 1H, J= 17. 0Hz, 8. 4Hz), 3. 39-3. 45 (m, 1H), 4. 12-4. 25 (m, 2H), 6. 70 (dd, 1H, J=8. 3Hz, 2. 1Hz), 6. 83 (d. 1H, J=2. 1Hz), 7. 21

	実施例44	実施例45	実施例46
Ra	— Н	—Н	—H
R <sup>b</sup>	$-NH_2$	$-NH_2$	$-NH_2$
R°	-C1	$-0$ CH $_3$	-0CH <sub>3</sub>
R	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	— Na	-CH₂OCO t -Bu
	'H NMR (400MH z, CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.18(s, 9H), 1.36(d, 3H, J=6.3Hz), 1.78 (d, 1H, J=4.78Hz), 3.11-3.32(m, 3H), 4.07-4.20(m, 2H), 4.21-4.31(m, 2H), 5.77(d, 1H, J=5.5Hz), 5.86(d, 1H, J=5.5Hz), 6.63(dd, 1H, J=8.3Hz, 2.0Hz), 6.79(d, 1H, J=2.0Hz), 7.20(d, 1H, J=8.3Hz)	δ 1. 19 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 92 (dd, 1H, J=16. 9Hz, 9. 7Hz), 3. 25 (dd, 1H, J=16. 9Hz, 8. 6Hz), 3. 31-3. 39 (m, 1H), 3. 74 (s, 3H), 4. 08-4. 20 (m, 2H),	<sup>1</sup> H NMR (400MH z , CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.19 (s, 9H), 1.37 (d, 3H, J=6.3Hz), 1.76 (br s, 1H), 3.13-3.30 (m, 3H), 3.87 (s, 3H), 4.18-4.31 (m, 2H),

表33

	実施例47	実施例48	実施例49
Ra	—Н	—Н	.—Н
R <sup>b</sup>	$-NH_2$	$-NH_2$	—F
Rc	— CH <sub>3</sub>	$-\mathrm{CH_3}$	$-\mathrm{NH_2}$
R	-Na	-CH₂0C0 t -Bu	-Na
物性 デ-タ	δ 1. 19 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 04 (s, 3H), 2. 93 (dd, 1H, J= 16. 9Hz, 9. 8Hz), 3. 27 (dd, 1H, J=16. 9Hz, 8. 5Hz), 3. 38 (dd, 1H, J=6. 4Hz, 2. 8Hz), 4. 08-4. 21 (m, 2H), 6. 67 (dd, 1H, J=7. 7Hz, 1. 6Hz), 6. 70 (d, 1H, J=1. 6Hz), 6. 99	<sup>1</sup> H NMR (400MHz, CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.19 (s, 9H), 1.37 (d, 3H, J=6.3Hz), 1.73 (d, 1H, J=4.9Hz), 2.16 (s, 3H), 3.12-3.29 (m, 3H), 3.68 (br s, 2H), 4.20-4.30 (m, 2H), 5.78 (d, 1H, J=5.5Hz), 5.86 (d, 1H, J=5.5Hz), 6.67 (dd, 1H, J=7.7Hz, 1.7Hz), 6.71 (d, 1H, J=1.7Hz), 7.00 (d, 1H, J=7.7Hz)	δ 1. 17 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 86 (dd, 1H, J=16. 8Hz, 9 .6Hz), 3. 18 (dd, 1H, J=16 .8Hz, 8. 4Hz), 3. 28-3. 30 (m, 1H), 4. 06-4. 12 (m, 2H ), 6. 73 (t, 1H, J=8. 4Hz), 6. 87 (dd, 1H, J=8. 4Hz, 2. 0Hz),

	実施例 5 0	実施例 5 1	実施例52
Ra	—Н	—Н	—Н
R <sup>b</sup>	<b>—</b> F	-F	— <b>F</b>
Rc	-NH <sub>2</sub>	−NHCOCH <sub>3</sub>	-NHCOCH <sub>3</sub>
R	$-CH_2OCO t -Bu$	— Na	—CH₂OCO t —Bu
物性データ	$^{1}$ H NMR (400 MHz, CDC1 <sub>3</sub> ) δ 1. 20 (s, 9H), 1. 36 (d, 3H, J=6. 0H z), 1. 77 (d, 1H, J=4. 8Hz), 3. 16–3. 27 (m, 3H), 3. 93 (br s, 2H), 4. 21–4. 27 (m, 2H), 5. 81 (d, 1H, J=6. 4Hz), 5. 90 (d, 1H, J=6. 4Hz), 6. 70 (t, 1H, J=8. 4Hz), 7. 06 (dd, 1H, J=8. 4Hz, 1. 0Hz), 7. 16 (dd, 1H, J=12. 4Hz, 1. 0Hz)	1.17 (d, 3H, J=5.6Hz), 2.0 6 (s, 3H), 2.95 (dd, 1H, J=1 6.8Hz, 10Hz), 3.28 (dd, 1H, J=16.8Hz, 8.8Hz), 3.37- 3.39 (m, 1H), 4.06-4.22 (m, 2H), 7.02-7.09 (m, 2H), 7	1. 20 (s, 9H), 1. 37 (d, 3H, J=6. 4Hz), 1. 77 (d, 1H, J=4. 8Hz), 2 . 23 (s, 3H), 3. 17-3. 33 (m, 3H) , 4. 24-4. 31 (m, 2H), 5. 79 (d, 1 H, J=5. 6Hz), 5. 88 (d, 1H, J=5. 6Hz), 7. 12 (d, 1H, J=8. 4Hz), 7

	I	
	実施例53	実施例 5 4
Ra	—Н	—Н
R <sup>b</sup>	—F	—F
R°	− NHCOOCH <sub>3</sub>	− NHCOOCH <sub>3</sub>
R	Na	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu
物性・ デ-タ	1. 22 (d, 3H, J=6. 4Hz), 3. 01 (dd, 1 H, J=17. 2Hz, 9. 6Hz), 3. 30 (dd, 1H , J=17. 2Hz, 8. 4Hz), 3. 42-3. 44 (m , 1H), 4. 16-4. 22 (m, 2H), 7. 07-7.	<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDC1 <sub>3</sub> ) δ 1.19(s, 9H), 1.36(d, 3H, J=6.4Hz), 1.78(d, 1H, J=4.8Hz), 3.17-3.33(m, 3H), 3.81(s, 3H), 4.24 -4.31(m, 2H), 5.79(d, 1H, J=5.6Hz), 5.88(d, 1H, J=5.6Hz), 6.99(s, 1H), 7.14(d, 1H, J=8.8Hz), 7.20-7.23(m, 1H), 8.10(br s, 1H)

1 0 0

	実施例55	実施例56	実施例57
Ra	—Н	−H	—H
R <sup>b</sup>	$-\text{CONH}_2$	-C1	-c1
R°	— OCH <sub>3</sub>	-NHCO N	-NHCO N
R	-Na	Na	-CH₂0C0 t -Bu
物でする	<sup>1</sup> H NMR ( $D_2O$ , 400 MHz) • 1.25 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 3.02 (dd, 1 H, J = 17.0 Hz, 9.8 Hz), 3.37 (dd, 1 H, J =	<sup>1</sup> H NMR ( $D_2O$ , 300 MHz) • 1.20 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 2.97 (dd, 1 H, J = 16.8 Hz, 9.7 Hz), 3.29 (dd, 1 H, J = 16.8 Hz, 8.4 Hz), 3.40 (dd, 1 H, J =	'H NMR (CDCl <sub>3</sub> , 300 MHz) · 1.21 (s, 9H), 1.37 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 3.18-3.38 (m, 3 H), 4.24-4.36 (m, 2 H), 5.81 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 7.36 (dd, 1 H, J = 8.6 Hz, 2.0 Hz), 7.54 (d, 1 H, J = 2.0 Hz), 7.73-7.76 (m, 2 H), 8.52 (br s, 1 H),

1 0 1

表37

	実施例58	実施例59	実施例60
Ra	—H	—н	-Н
R <sup>b</sup>	-C1	-C1	-C1
R°	-NHCO O	-NHCO O	-NHCO NH
R	-Na	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	— Na
物です。	¹H NMR (D₂0, 300 MHz)  • 1. 19 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 2. 99 (dd, 1 H, J = 16.8 Hz, 9.7 Hz), 3. 30 (dd, 1 H, J = 16.8 Hz, 8. 2 Hz), 3. 41 (dd, 1 H, J = 6.0 Hz, 2. 7 Hz), 4. 10-4. 22 (m, 2 H), 6. 58 (dd, 1 H, J = 3. 7 Hz, 1. 7 Hz), 7. 21 (dd, 1 H, J = 3. 7 Hz, 0. 9 Hz), 7. 24 (dd, 1 H, J = 8. 4 Hz, 2. 0 Hz), 7. 43 (d, 1 H, J = 2. 0 Hz), 7. 47 (d, 1 H, J = 8. 4 Hz), 7. 64 (dd, 1 H, J = 1. 7 Hz, 0. 9 Hz).  IR (ATR) 1749, 1676, 1589, 1518, 1462, 1389, 1308, 1261, 1228, 1165, 1138, 1113, 1049, 1011, 885, 750 cm⁻¹.	"H NMR (CDCl <sub>3</sub> , 300 MHz) • 1.20 (s, 9H), 1.37 (d, 3 H, J = 6.2 Hz), 3.17-3.36 (m, 3 H), 4.23-4.34 (m, 2 H), 5.81 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5.89 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 6.60 (dd, 1 H, J = 3.5 Hz, 1.8 Hz), 7.29 (dd, 1 H, J = 3.5 Hz, 0.9 Hz), 7.32 (dd, 1 H, J = 8.6 Hz, 2.0 Hz), 7.52 (d, 1 H, J = 2.0 Hz), 7.57 (dd, 1 H, J = 1.8 Hz, 0.9 Hz), 8.56 (d, 1 H, J = 8.6 Hz), 8.77 (br s, 1 H).  IR (ATR) 1751, 1686, 1589, 1514, 1460, 1396, 1313, 1261, 1192, 1160, 1097, 1022, 980, 883, 823, 758 cm <sup>-1</sup> .  LCMS (EI) 531 (M+1 <sup>+</sup> ).	'H NMR (D <sub>2</sub> 0, 300 MHz) · 1.20 (d, 3 H, J = 6.6 Hz), 3.00 (dd, 1 H, J = 16.7 Hz, 10.3 Hz), 3.31 (dd, 1 H, J = 16.7 Hz, 8.4 Hz), 3.42 (dd, 1 H, J = 6.0 Hz, 2.7 Hz), 4.10-4.23 (m, 2 H), 6.26-6.28 (m, 1 H), 6.94 (d, 1 H, J = 3.9 Hz), 7.04-7.05 (m, 1 H), 7.39-7.43 (m, 2 H). LCMS (EI) 416 (M+1+).

	実施例61	実施例62	実施例63
R a	—Н	—Н	—Н
Rb	-C1	— CN	— CN
R°	−NHCO N H	— ОМе	— ОМе
R	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu	-Na	-CH₂OCO t -Bu
物性テ・・	1. 20 (s, 9H), 1. 37 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 3. 17-3.36 (m, 3 H), 4. 25-4.34 (m, 2 H), 5. 80 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 5. 89 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 6. 31-6. 35 (m, 1 H), 6. 78-6. 81 (m, 1 H), 7. 03-7.06 (m, 1 H), 7. 29-7. 33 (m, 1 H), 7. 51-7.52 (m, 1 H), 8. 25 (br s, 1H), 8. 49-8. 52 (m, 1H), 9. 59 (br s, 1H).	H NMR (D <sub>2</sub> 0, 300 MHz) · 1.15 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 2.89 (dd, 1 H, J = 16.8 Hz, 9.7 Hz), 3.23 (dd, 1 H, J = 16.8 Hz, 8.4 Hz), 3.33 (dd, 1 H, J = 6.0 Hz, 2.7 Hz), 4.03-4.17 (m, 2 H), 6.96 (d, 1 H, J = 9.2 Hz), 7.44-7.48 (m, 2 H).	H NMR (CDCl <sub>3</sub> , 300 MHz) · 1.20 (s, 9H), 1.37 (d, 3 H, J = 6.4 Hz), 3.15-3.34 (m, 3 H), 3.97 (s, 3H), 4.23-4.34 (m, 2 H), 5.79 (d, 1 H, J = 5.5 Hz), 6.97 (d, 1 H, J = 9.0 Hz), 7.58 (d, 1 H, J = 2.2 Hz), 7.65 (dd, 1 H, J = 9.0, 2.2 Hz).

1 0 3

表39

	実施例64	実施例65	実施例 6 6.
Rª	—Н	—Н	—Н
R <sup>b</sup>	-c1	—c1	-c1
R°	— 0СН <sub>3</sub>	— ОСН <sub>3</sub>	— OCH <sub>3</sub>
R	-Na	-CH₂OCO t -Bu	—CH <sub>2</sub> Me
物性 デ-タ	1. 11 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 86 (dd, 1H, J=17. 0Hz, 9 . 8Hz), 3. 17 (dd, 1H, J=17. . 0Hz, 8. 5Hz), 3. 29-3. 31 (m, 1H), 3. 72 (s, 3H), 4. 0 3-4. 12 (m, 2H), 6. 90 (d, 1 H, J=9. 7Hz), 7. 11 (dd, 1H , J=8. 6Hz, 2. 2Hz), 7. 25 (dd, 1H, J=2. 2Hz)		CDCl <sub>3</sub> ) δ 1. 37 (d, 3H, J=6. 3Hz), 1 . 79 (d, 1H, J=4. 7Hz), 2. 16 (s, 3H), 3. 17-3. 32 (m , 3H), 3. 93 (s, 3H), 4. 25 -4. 31 (m, 2H), 4. 88 (d, 1 H, J=13. 9Hz), 4. 97 (d, 1 H, J=13. 9Hz), 6. 91 (d, 1

	実施例67	実施例68
Ra	—Н	—н
Rb	-C1	-C1
R°	-NHCO N	-NHCO N
R	— Na	— CH <sub>2</sub> 0C0 t — Ви
テ・-タ	11. 12 (d, 3H, J=6. 4Hz), 2. 90 (dd, 1H, J=17. 0Hz, 9. 9Hz), 3. 22 (dd, 1H, J=17. 0Hz, 8. 5Hz), 3. 33 (m, 1H), 3. 73 (s, 2H), 4. 06-4. 15 (m, 2H), 7. 13 (dd, 1H, J=8. 4Hz, 2. 0Hz), 7. 23-7. 37 (m, 4H), 8. 33 (dd, 2H, J=4. 6Hz, 1. 6Hz)	<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl <sub>3</sub> ) δ 1.18 (s, 9H), 1.35 (d, 3H, J=6.3Hz), 1.81 (br s, 1H), 3.14-3.31 (m, 3H), 3.79 (s, 2H), 4.26-4.31 (m, 2H), 5.77 (d, 1H)

表41

	実施例 6 9	実施例70
Ra	—н	—H ·
R <sup>b</sup>	NH <sub>2</sub>	— NH <sub>2</sub>
R°	CONH	CONH
R	— Na	−CH <sub>2</sub> OCO t −Bu
物性 デ-タ	J = 6.3  Hz, 2.84 (dd, 1 H, $J = 9.8  Hz$ , 16.0 Hz), 3.08 (dd, 1 H, $J = 8.6  Hz$ , 16.0 Hz), 3.16 (dd, 1 H, $J = 2.7  Hz$ , 6.6 Hz), 3.37 (s, 2H), 3.84-3.88 (m, 1 H), 4.02 (td, 1 H, $J = 9.2  Hz$ , 2.6 Hz), 4.28 (d, 2 H, $J = 6.1  Hz$ ), 5.01 (br s, 2 H), 6.69 (d, 1 H, $J = 1.6  Hz$ ), 6.75 (dd, 1 H, $J = 7.8  Hz$ , 1.6 Hz), 6.90 (d, 1 H, $J = 7.8  Hz$ ), 7.20-7.23 (m, 2 H), 8.46-8.48 (m, 2 H), 8.71 (t, 1 H, $J = 6.0  Hz$ ). LCMS (EI) 437 (M-Na+1)+.	7.11-7.13 (m. 2 H), 8.46-8.47 (m. 2 H)

表42

		2' '
L	実施例71	実施例72
Ra	—Н	—Н
R <sup>b</sup>	-C1	—NH <sub>2</sub>
Rc	- NHCOCH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	OH
R	—н	-Na
物性 デ-タ	<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, $D_20$ ) $\delta$ 1.17 (d, 3H, J=5.6Hz),, 2.98 (dd, 1H, J=16.8Hz, 10Hz), 3.30 (dd, 1H, J=16.8Hz, 8.4Hz), 3.40-3.42 (m, 1H), 4.13-4.23 (m, 2H), 7.21-7.23 (m, 2H), 7.40 (s, 1H), 7.44-7.48 (m, 2H)	=17. 2Hz, 10Hz), 3. 30 (dd, 1H, J=17. 2H z, 8. 4Hz), 3. 30-3. 32 (m. 1H), 4. 07-4

実施例73

アリル(5R, 6S)-3-(4-{2-[({1-[(アリルオキシ)カルボニル]-1#イミダゾール-5-y1} メチル)アミノ]-2-オキソエチル}-3-クロロフェニル)-6-[(1/0)-1-ヒドロキシエチ 5 ル]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(0.11g) を塩化メチレン(5.4mL)、イオン交換水(10.8mL)混合液に氷冷下溶解させ、ジクロロ ビストリフェニルホスフィンパラジウム(6.7mg,、0.005mmol)、水素化トリ-n-ブチル スズ(0.52mL、1.9mmol)を加え、10分間激しく撹拌した後、静置した。氷冷イオン交 換水(10.8mL)を加え、水層を分離し、更にイオン交換水5mLにて2回抽出した。分離抽 10 出した水溶液を氷冷し、炭酸水素ナトリウム(16mg、0.19mmol)を加え10分間撹拌した 後、氷冷下、減圧下に2時間おいて有機溶媒を除去した後、C18逆相カラムクロマト グラフィー (Wakosil C18 逆相カラム、移動相;イオン交換水/THF = 100:0~100:3) にて精製後凍結乾燥し、(5R,6S)-3-(3-クロロ-4-{2-[(1H-イミダゾール-5-イルメチ ル)アミノ]-2-オキソエチル}フェニル)-6-[(1*R*)-1-ヒドロキシエチル]-7-オキソ-1-15 アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩(38mg、収率43%)を得 た。

 $^{1}$  H NMR (400 MHz,  $D_{2}$ 0)  $\delta$ 

WO 2004/089954 PCT/JP2004/004978

#### 107

1.15 (d, 3H, J=6.0Hz), 2.96 (dd, 1H, J=16.8Hz, 10.0Hz), 3.29 (dd, 1H, J=17.2Hz, 8.4Hz), 3.39-3.41 (m, 1H), 3.65 (s, 2H), 4.10-4.28 (m, 4H), 6.91 (s, 1H),

7. 18 (s, 1H), 7. 18 (d, J=8.8Hz, 1H), 7. 30 (d, J=8.8Hz, 1H), 7. 61 (s, 1H)

## 5 実施例74

実施例 7 3 で得られた (5R, 6S) -3 -(3 - D -1 -4  $-{2}$ 

- 10 DMF (1.5mL)溶液に、ピバロイルオキシメチルクロライド(56 μL)、ベンジルジエチルアンモニウムクロライド(87.6mg)を加え、35℃に加熱し2時間撹拌した。反応液に酢酸エチルと飽和炭酸水素ナトリウム水、氷を加えて分液し、有機層を冷水洗浄(2回)、冷食塩水洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。減圧下に溶媒を留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール = 100:10~100:
- 16) により精製し、[(2, 2-ジメチルプロパノイル)オキシ]メチル-(5R, 6S)-3-(3-クロロ-4-{2-[(1H-イミダゾール-5-イルメチル)アミノ]-2-オキソエチル}フェニル)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]]-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボキシレート(30mg、収率49%)を得た。

<sup>1</sup> H NMR (400 MHz, CDCl<sub>3</sub>) δ

20 1.13(s, 9H), 1.38(d, 3H, J=6.4Hz), 3.10-3.28(m, 3H), 3.70(s, 1H), 4.17-4.51(m, 4H), 5.66(d, 1H, J=5.6Hz), 5.79(d, 1H, J=5.6Hz), 6.90(s, 1H), 7.16(dd, J=8.0, 2.0Hz, 1H), 7.24(s, 1H), 7.35(d, J=8.4Hz, 1H), 7.54(s, 1H)

#### 試験例

#### 25 経口吸収性試験

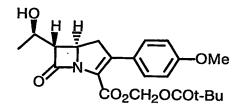
本発明の実施例1記載の化合物および最も近い先行技術文献の一つであるJournal

of Medicinal Chemistry、1987年、第30巻、p871-880に開示されている化合物32 (パラーヒドロキシフェニル基が直接置換したカルバペネム) のピバロイルオキシメチルエステル誘導体をマウスまたはラットに経口投与し、血清中の活性体濃度をバイオアッセイにより測定し、絶対バイオアベイラビリティ(BA)を比較した。

5

# 検体(エステル化合物)および活性体

本発明の実施例 1 記載の化合物: [(2,2-ジメチルプロパノイル) オキシメチル (5R,6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ<math>[3.2.0]へプト-2-エン-2-カルボキシレート



10

15

本発明の実施例1記載の化合物の活性体(実施例1記載の化合物に対応するカルボン酸ナトリウム塩):(5R,6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-メトキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0]ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩

20

比較化合物の活性体 (Journal of Medicinal Chemistry, 1987年、第30巻、p871-880 に開示されている化合物 3 2 に対応するカルボン酸ナトリウム塩):

(5R, 6S)-6-[(1R)-1-ヒドロキシエチル]-3-(4-ヒドロキシフェニル)-7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エン-2-カルボン酸ナトリウム塩

# (2)マウス経口吸収性試験

5 検体は、5% DMS0-0.5% メチルセルロース混合液で均一な懸濁液を調製し、40%グルコース-5% カザミノ酸溶液のみを20時間与え、シラスタチン(2mg)を化合物投与5分前に皮下投与した4週齢雄性ICR系マウスに10mg力価/kg(活性体換算)で経口投与した。化合物投与、5、15、30、60分間後に、該マウス(n=3)より採血し、得られた血液を遠心分離することで血清を得、血清中活性体濃度をBacillus subtilis ATCC6633 を指示菌とするバイオアッセイにより測定した。一方、活性体10mg力価/kgについては、5mMのMOPSを含む生理食塩水に溶解しマウス尾静脈内に投与し、同様に採血して血清をバイオアッセイに供した。

# (3) ラット経口吸収性試験

15 マウス経口吸収性試験と同様に調製した検体を、滅菌水のみを20時間与え、シラスタチン(100mg/kg)を化合物投与5分前に皮下投与した7週齢雄性SD系ラット(n=3)に10mg力価/kg(活性体換算)で経口投与した。化合物投与、5、15、30、60分間後に、同一個体より採血し、マウス経口吸収性試験と同様にして血清中活性体濃度をバイオアッセイにより測定した。一方、活性体10mg力価/kgについては、25mMのMOPSを含む生理食塩水に溶解しラット尾静脈内に投与し、同様に採血して血清をバイオアッセイに供した。

# (4) バイオアベイラビリティの算出

検体について、血清中活性体濃度測定値を検体投与後時間に対してプロットし、血 35 清中活性体濃度-時間曲線下面積(AUC)を求めた。一方、活性体を静脈内投与した時 のAUCを同様に求めた。

BA(%)=(経口投与時のAUC/静脈内投与時のAUC)×100

### 1 1 0

上式により、絶対バイオアベイラビリティ(BA)を算出した。

以上の試験において比較化合物はラットを用いた経口吸収性試験において経口吸収性を示さなかったのに対して本発明の実施例1の化合物はラットあるいはマウスを用いた経口吸収性試験において30%以上のバイオアベイラビリティーを示し、最高血中濃度(Cmax)も高かった。

# 産業上の利用可能性

本発明によって、広範囲のグラム陽性菌、グラム陰性菌、特に近年分離頻度の増加が見られ臨床上の大きな問題となっているペニシリン耐性肺炎球菌 (PRSP) や β ーラクタメース非産生性アンピシリン耐性インフルエンザ菌 (BLNAR) などペニシリン結合蛋白 (PBP)変異にともない既存 β ーラクタム剤に幅広く耐性を獲得したインフルエンザ菌に対して優れた抗菌活性を有し、経口吸収性の高い β ーラクタム薬剤を提供することができる。

10

5

#### 111

#### 請求の範囲

# 1. 一般式[1]

$$R^1$$
 $CO_2R$ 
[1]

[式中、 $R^1$ は $C_1$  一 $C_3$  アルキルまたは水酸基により置換された $C_1$  一 $C_3$  アルキ ルを表す。Rは水素原子または生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基 を表す。

## Gは一般式G1:

## 10 一般式G2:

(式中、 $Y^1$ は $C_1$   $-C_4$  Pルキル、 $C_2$   $-C_4$  Pルコキシ、- ( $CH_2$ )  $_{ma}$  - O -  $CH_3$  (式中、maは $1\sim3$  を表す)、- O - ( $CH_2$ )  $_{ma}$  - O - ( $CH_3$ )  $_{ma}$  - O - CH $_3$  ( $CH_3$ ) ( $CH_3$ ) - CH $_3$  CH $_3$  CH $_3$  ( $CH_3$ ) - CH $_3$  CH

20 環を形成することもできる。)

1 1 2

あるいは一般式G3:

$$\begin{array}{c|c}
H & H \\
A & R^0 \\
\downarrow^{2} & [G3]
\end{array}$$

R<sup>0</sup> は水素原子または式 [2]:

10

15

20

$$\begin{array}{c|c}
O & R^{2a} \\
CN & R^{3a} [2]
\end{array}$$

(式中、 $R^{2a}$ および $R^{3a}$ はそれぞれ独立して(i)水素原子、(ii)置換されていてもよい $C_1$  一 $C_6$  アルキル、(iii)置換されていてもよい $C_3$  一 $C_7$  シクロアルキル、(iv)置換されていてもよいアリール、(v)置換されていてもよいヘテロアリール、(vi)置換されていてもよいアラルキル、(vii)置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、もしくは(viii)置換されていてもよい 3 ないし 7 員のヘテロ環を表すか、または $R^{2a}$ および $R^{3a}$ が一緒になって窒素原子と共に置換されていてもよい 3 ないし 7 員のヘテロ環を形成することもできる。)を表すほか、

下記式[3]:

(式中、mは0または1を表し、 $R^{3b}$ は水素原子、置換されていてもよい $C_1$  — $C_2$  アルキル、置換されていてもよい $C_3$  — $C_4$  シクロアルキル、置換されていてもよ

5

いアリール、置換されていてもよいヘテロアリール、置換されていてもよいアラルキル、置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、または置換されていてもよい 3 ないし 7 員のヘテロ環を表すが、m=1 の場合に限って  $R^{3}$  はさらに加えて、生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基を表すこともできる。ただし、t=0 でかつm=1 の場合には  $R^{3}$  は水素原子以外の基を表す。)を表す。

 $Y^2$ は $C_1$   $-C_4$  7ルキル、 $C_1$   $-C_4$  7ルコキシ、ハロゲン原子、シアノもしくは  $-NR^4$   $R^5$  を表す。 $R^4$  と $R^5$  はそれぞれ独立して(i)水素原子、(ii)アミノ基の保護基、(iii)置換されていてもよい $C_1$   $-C_6$  7ルキル、(iv)置換されていてもよい $C_3$   $-C_7$  シクロアルキル、(v)ホルミル、(vi)  $C_2$   $-C_7$  7ルキルカルボニル、

- 10 (vii)置換されていてもよいアリール、(viii)置換されていてもよいヘテロアリール、 (ix)置換されていてもよいアラルキル、(x)置換されていてもよいヘテロアリールアルキル、もしくは(xi)置換されていてもよい3ないし7員のヘテロ環を表すか、または、R<sup>4</sup>とR<sup>5</sup>は窒素原子と一緒になってピロリジン、ピペリジンまたはアゼパンを形成してもよい。)]で表されるカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - 2. GがG1である一般式 [1-a]:

[式中、R'および Rは請求項1における意味と同義である。] で表される請求項1記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

20 3. G1が4-メトキシフェニルである一般式 [1-b]:

[式中、R'および Rは請求項1における意味と同義である。] で表される請求項2記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

4. GがG2である一般式 [1-c]:

$$R^1$$
 $CO_2R$ 
 $[1-c]$ 

[式中、 $R^1$ 、 Rお よ び  $Y^1$ は請求項1における意味と同義である。]で表される 請求項1記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

5 5. GがG3である一般式[1-d]:

$$R^1$$
 $A$ 
 $R^0$ 
 $CO_2R$ 
 $Y^2$ 
 $[1-d]$ 

[式中、 $R^1$ 、R、A、 $R^0$ および $Y^2$ は請求項1における意味と同義である。]で表される請求項1記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

6. 生体内で加水分解されてカルボキシル基を再生する基が、式[4]:

$$\begin{array}{ccc}
\leftarrow \text{CHOC} & (O)_n & \mathbb{R}^7 \\
\mathbb{R}^6 & O & [4]
\end{array}$$

10

[式中、 $R^6$ は水素原子または $C_1$ - $C_6$ アルキルを表す。 $R^7$ は置換されていてもよい $C_1$ - $C_{10}$ アルキル、置換されていてもよい $C_3$ - $C_{10}$ シクロアルキルを表す。nは0または1を表す。]で表される請求項 $1\sim5$ 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

- 15 7. Rが、式[4]で表される請求項1~5記載のカルバペネム化合物またはその 医薬品として許容される塩。
  - 8.  $R^1$  が1-ヒドロキシエチルである請求項 $1\sim7$ いずれか記載のカルバペネム 化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 9. Rがピバロイルオキシメチル、アセチルオキシメチル、アセチルオキシ-1-エ 20 チル、イソプロピルオキシカルボニルオキシ-1-エチルあるいはシクロヘキシルオキ

シカルボニルオキシ-1-エチルである請求項 $1\sim5$ 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

- 10. Rがピバロイルオキシメチルである請求項1~5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 5 11. Rがフタリジルあるいは(5-メチル-2-オキソ-1,3-ジオキソール-4-イル)メチルである請求項1~5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - 12. Rが水素原子である請求項1~5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 10 13.  $Y^1$ が $C_2$   $-C_4$  Pルコキシ、-( $CH_2$ ) $_{m_a}$  -O-C $H_3$ (式中、maは 1  $\sim$  3 を表す)もしくは-O-( $CH_2$ ) $_{m_a}$  -O-( $CH_2$ ) $_{m_b}$  -C $H_3$ (式中、maおよびmbは前記と同じ意味を表す)である請求項4記載のカルバペネム化合物 またはその医薬品として許容される塩。
- 14.  $Y^1$ が $C_1$   $-C_4$  Pルキル、トリフルオロメトキシ、ハロゲン原子もしくは シアノである請求項4記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される 塩。
  - 15.  $Y^1$ が $-SO_2$  NR $^2$  R $^3$  (式中、 $R^2$  および $R^3$  は前記と同じ意味を表す) である請求項4記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - 16.  $Y^1$ がエトキシ、 $-CH_2-O-CH_3$ 、 $-(CH_2)_2-O-CH_3$  ある
- 20  $いは-O-(CH_2)_2-O-CH_3$  である請求項4記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - 17. ベンゼン環上でY<sup>1</sup>が7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの結合位置に対しメタ位もしくはパラ位で置換された、請求項4、13、14、15、16記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 25 18. ベンゼン環上でY<sup>1</sup>が7-オキソ-1-アザビシクロ[3.2.0] ヘプト-2-エンの結合位置に対しパラ位で置換された、請求項4、13、14、15、16記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - .19. R<sup>0</sup>が式 [2]:

$$egin{array}{c} \mathsf{O} & \mathsf{R}^{\mathsf{2a}} \ \mathsf{CN} & \mathsf{R}^{\mathsf{3a}} \left[ 2 
ight] \end{array}$$

[式中、R<sup>2</sup><sup>a</sup>およびR<sup>3</sup><sup>a</sup>は前記と同じ意味を表す]である請求項5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。

20. R<sup>0</sup>が式 [3]:

15

[式中、mおよびR³bは前記と同じ意味を表す]である請求項5記載のカルバペネム 化合物またはその医薬品として許容される塩。

- 21.  $Y^2$ が $C_1$   $-C_4$  アルキルである請求項5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
- 10 22.  $Y^2$ が $C_1$   $-C_4$  アルコキシである請求項 5 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - 23. Y<sup>2</sup>がハロゲン原子もしくはシアノである請求項5記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
  - 24.  $Y^2$ が $-NR^4R^5$  ( $R^4$  および $R^5$  は前記と同じ意味を表す) である請求項 5 記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩。
    - 25. 請求項1~請求項24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩を有効成分とする医薬。
    - 26. 請求項1~請求項24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩を有効成分とする抗菌剤。
- 20 27. 請求項1~請求項24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品 として許容される塩を有効成分とする経口医薬。
  - 28. 請求項1~請求項24いずれか記載のカルバペネム化合物またはその医薬品として許容される塩を有効成分とする経口抗菌剤。

	INTERNATIONAL SEARCH REPORT	•	International appl	ication No.
A CLASSIE	CAMONO		PCT/JP2	2004/004978
Int.Cl	CATION OF SUBJECT MATTER CO7D477/14, A61K31/407, A61I	P31/04		
	ternational Patent Classification (IPC) or to both nation	nal classification and IP	c	·
B. FIELDS SI				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Int.Cl	mentation searched (classification system followed by 6 CO7D477/14, A61K31/407	classification symbols)		
	searched other than minimum documentation to the ex			
Electronic data I CA (STN	base consulted during the international search (name of ), REGISTRY (STN)	f data base and, where pr	acticable, search te	rms used)
C. DOCUMEN	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where a	ppropriate, of the releva	nt passages	Relevant to claim No.
P, X	WO 03/40146 Al (Sumitomo Pha Ltd.), 15 May, 2003 (15.05.03), Full text (Family: none)	,	Co.,	1-28
Y	JP 8-512280 A (Merck & Co., 24 December, 1996 (24.12.96) Full text & WO 94/11372 A1 & US & EP 669921 A1	Inc.),		1-4,8, 12-14,16-18, 25-28 6,7,9-11
× Further do				
	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent fami	ly annex.	
* Special categories of cited documents:  "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention  "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art  "&" document member of the same patent family		
Date of the actual 21 May,	completion of the international search 2004 (21.05.04)	Date of mailing of the 08 June,	international search 2004 (08.06	report 5.04)
Japanes -	address of the ISA/ e Patent Office	Authorized officer		
Facsimile No. orm PCT/ISA/210	(second sheet) (January 2004)	Telephone No.		

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2004/004978

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim
Y	JP 5-255331 A (Merck & Co., Inc.), 05 October, 1993 (05.10.93), Full text & EP 538001 A1 & CA 2080618 A	1,4,8,12,1 17,18,25-2 6,7,9-11
<b>X</b> <b>Y</b> .	JP 5-222043 A (Merck & Co., Inc.), 31 August, 1993 (31.08.93), Full text & EP 538016 A1 & CA 2080617 A & US 5256777 A & US 5334590 A	1,4,8,12,1, 17,18,25-2 6,7,9-11
X Y	JP 4-279587 A (Hoechst AG.), 05 October, 1992 (05.10.92), Full text & EP 476649 A2 & CA 2051865 A	1,4,8,12,14 17,18,25-2 6,7,9-11
X Y	JP 55-69586 A (Merck & Co., Inc.), 26 May, 1980 (26.05.80), Full text & EP 10316 A1 & US 4235776 A & US 4264622 A & US 4260627 A	1-4,8,12-14 16-18,25-26 6,7,9-11
Х У	JP 53-87390 A (Merck & Co., Inc.), 01 August, 1978 (01.08.78), Full text & EP 521203 A1 & US 4543257 A & US 4775669 A & US 5055573 A & US 5064447 A	1-4,8,12-14 16-18,25-28 6,7,9-11
X Y	JP 4-211687 A (Merck & Co., Inc.), 03 August, 1992 (03.08.92), Full text & EP 444889 A1 & CA 2036960 A	1-5,8,13-28 6,7,9-11
Y	JP 7-70126 A (Suntory Ltd.), 14 March, 1995 (14.03.95), Claims; Par. No. [0008] & EP 612749 A1 & US 5821362 A	6,7,9-11

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl<sup>7</sup> C07D477/14, A61K31/407, A61P31/04

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl7 C07D477/14, A61K31/407

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

CA (STN), REGISTRY (STN)

<u>c</u> .	関連す	-る	ع	認め	られ	る文献	
31 10-	<del>とまり</del> の					- 0 7 CIBY	_

31 111-4-4-4	S C INCO ON THE STATE OF THE ST	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する
PΧ	WO 03/40146 A1 (住友製薬株式会社) 2003.05.15,全文 (ファミリーなし)	請求の範囲の番号 1-28
x	JP 8-512280 A (メルク エンド カンパー	1-4, 8, 12-14,
Y	コーポレーテッド)1996. 12. 24, 全文 & WO 94/11372 A1 & US 5338875 A & EP 669921 A1	16-18, 25-28 6, 7, 9-11
	2 2 2 2 2 2 2 3 4 & EP 6 6 9 9 2 1 A 1	

# 区欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

21.05.2004

国際調査報告の発送日

08. 6. 2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 關 政立

4C 8619

電話番号 03-3581-1101 内線 3452

- (61:3:3	国际山嶼衛方 「〇1/ 」「F20	04/004978			
C (続き). 引用文献の	関連すると認められる文献				
カテゴリー*	一一	関連する 請求の範囲の番号			
X	JP 5-255331 A (メルク エンド カムパニー インコーポレーテッド) 1993.10.05,全文	1, 4, 8, 12, 14,			
Y	& EP 538001 A1 & CA 2080618 A	17, 18, 25–28   6, 7, 9–11			
X					
	JP 5-222043 A (メルク エンド カムパニー インコーポレーテッド) 1993. 08. 31, 全文	1, 4, 8, 12, 14, 17, 18, 25–28			
Y	& EP 538016 A1 &CA 2080617 A	6, 7, 9–11			
	US 5256777 A & US 5334590 A				
X	JP 4-279587 A (ヘキスト・アクチエンゲゼルシャフ	1, 4, 8, 12, 14,			
Y	ト) 1992. 10. 05, 全文 & EP 476649 A2 & CA 2051865 A	17, 18, 25–28			
		6, 7, 9–11			
X	JP 55-69586 A (メルク・エンド・カムパニー・イン コーポレーテッド) 1980.05.26,全文	1-4, 8, 12-14,			
Y	& EP 10316 A1 & US 4235776 A	16-18, 25-28 6, 7, 9-11			
	& US 4264622 A & US 4260627 A				
X	JP 53-87390 A (メルク・エンド・カムパニー・イン	1-4, 8, 12-14,			
Y	コーボレーテッド) 1978. 08. 01, 全文	16-18, 25-28			
	& US 4775669 A & US 5055573 A	6, 7, 9–11			
	& US 5064447 A	į			
X	JP 4-211687 A (メルク エンド カムパニー イン	1-5.8 13-28			
Y [	コーボレーアッド) 1992.08.03,全文	6, 7, 9–11			
1	& EP 444889 A1 & CA 2036960 A				
Y	JP 7-70126 A (サントリー株式会社) 1995. 0	6, 7, 9–11			
	3.14, 特許請求の範囲, 【0008】 & EP 612749 A1 & US 5821362 A				
	111 C 05 0021002 A				
	}				
}					
<del>1</del>		1			